## 明細書

ポリブタジエンゴムの製造方法およびゴム組成物 技術分野

[0001] 本発明は、ビニルーシスポップタジエンゴムの製造方法、とくに押出し加工性、引張応力、耐屈曲亀裂成長性に優れ、自動車タイヤ部材、特にサイトウォール用として好適なビニルーシスポップタジエンゴムの製造方法並びに当該ゴムを使用したゴム組成物に関する。

また本発明は、ダイ・スウェルが小さくて押出し加工性に優れ、且つ加硫物の低燃費性を良好にする新規なビニルーシスポリブタジェンによるサイトウォール用ゴム組成物に関するものである。

また本発明は、タイヤの安全性・経済性などの注能に必要とされるウェットスキッド注能・発熱特性・耐摩耗性に優れながらダイ・スウェルが小さくて押出加工性に優れるタイヤのキャップトレッドに好適なシリカ配合ゴム組成物に関するものである。

また本発明は、高弾性率でありなか 6ダイ・スウェルが小さくて押出加工性に優れるゴム組成物をキャップトレッドゴムに使用する乗用車用タイヤに関するものである。

また本発明は、ダイ・スウェルが小さくて押出加工性に優れ、且つ金属との接着注の良好なカーカス、ベルト等のタイヤコーティングゴムといったタイヤの内部材用ゴム組成物に関するものである。

また本発明は、ベーストレンド用ゴム組成物に関するものであり、さらに詳しくは、タイヤの内部発熱性と押出し加工性をバランス良く両立させた新規なビニルーシスポップタジエンによるベーストレッド用ゴム組成物に関するものである。

また本発明は、高硬度配合ゴム組成物に関するものであり、さらに詳しくは、高硬度を維持しつつ、押出加工時の寸法安定性(ダイ・スウェルが小さい)やタイヤの耐久注を改善したタイヤのビードやチェーファーに好適なゴム組成物に関するものである。

また本発明は、高弾性でありなが 6ダイ・スウェルが小さくて押出加工性に優れるゴム組成物をキャップトレットゴムに使用する大型車両タイヤ用ゴム組成物に関するものである。

本発明のタイヤに使用されるゴム組成物は、更にタイヤにおけるサイトウオール、キ

ヤソプトレンド、ランフラットタイヤのサイド補強層、カーカス、ベルト、チェーファー、ベーストレンド、ビード、スティフナー、インナーライナー等のタイヤ部材や、防振ゴム、ホース、ベルト、ゴムロール、ゴムクーラー、靴底ゴムなどの工業製品、その他のコンポがソト、接着剤、プラスチックの改質剤などにも用いる事ができる。

### 背景技術

- [000] ポップタジエンは、いわゆるミクロ構造として、14一位での重合で生成した結合部分(1,4一構造)と12一位での重合で生成した結合部分(1,2一構造)とが分子鎖中に共存する。14一構造は、更にシス構造とトランス構造の二種に分けられる。一方、12一構造は、ビニル基を側鎖とする構造をとる。
- [000s] 従来、ビニルーシスポリブタジエンゴム組成物の製造方法は、ベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭ベル水素系溶媒で行われてきた。これらの溶媒を用いると重合溶液の粘度が高く撹絆、伝熱、移送などに問題があり、溶媒の回収には過大なエネルギーが必要であった。
- [000a] 上記の製造方法としては、前記の不活性有機溶媒中で水,可溶性コバルトー合物と一般式AIR X (但 LR は炭素数1 ~ のアルキル基,フェニル基又はシクロアルキル基であり、x はハロゲン元素であり、n は1.5~2の数字)で表せる有機アルミニウムクロライドから得られた触媒を用いて1、3ープタジェンをシス1、4 重合してBRを製造して、次いでこの重合系に1、3ープタジェン及び/または前記溶媒を添加するか或いは添加しないで可溶性コバルトー合物と一般式AIR (但 LR は炭素数1~ のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表せる有機アルミニウムー合物と二硫一炭素とから得られる触媒を存在させて1、3ープタジェンをシンジオタクチック1、重合(以下、1、4 重合と略す)する方法(例えば、特公昭49ー17666 号公報(特許文献1)、特公昭49ー17667 号公報(特許文献2)参照)は公知である。
  - [0006] また、例えば、特公昭 $_{62}$ -1 $_{71}$ 号公報(特許文献 $_{3}$ ),特公昭 $_{63}$ -36324号公報(特許文献 $_{4}$ ),特公平 $_{2}$ -37927号公報(特許文献 $_{5}$ ),特公平 $_{2}$ -380 $_{81}$ 号公報(特許文献 $_{6}$ ),特公平 $_{3}$ -63566号公報(特許文献 $_{7}$ )には、二硫 $_{9}$ -00元 の存在下又は不在下に $_{13}$ -ブタジエンおンス $_{14}$  重合して製造したり,製造した後に $_{13}$ -ブタジエンと二硫 $_{9}$ -00元 の炭素を分離・回収して二硫 $_{9}$ -00元 の炭素を実質的に含有しない $_{13}$ -7

タジエンや前記の不活性有機溶媒を循環させる方法などが記載されている。更に特公平 $_4-488_1$ 。号公報(特許文献。)には配合物のダイ・スクェル比が小さく,その加硫物がタイヤのサイドウォールとして好適な引張応力と耐屈 曲亀裂成長性に優れたゴム組成物が記載されている。

- [000.] また、特開2 000-44633号公報(特許文献。)には、n-ブタン,シス2-ブテン,トランス-2-ブテン,及びブテン-1などのc4留分を主成分とする不活性有機溶媒中で製造する方法が記載されている。この方法でのゴム組成物が含有する1;一ポリブタジエンは短繊維結品であり、短繊維結品の長軸長さの分布が繊維長さの。8%以上が0.6 μm未満であり、70%以上が0.2 μm未満であることが記載され、得られたゴム組成物はシス1,4ポリブタジエンゴム(以下,BRと略す)の成形性や引張応力,引張強さ,耐屈曲亀裂成長性などを改良されることが記載されている。
- [000] しかしながら、成形性の更なる向上を始め、用途によっては種々の特性の改良が望まれていると共に、上記のビニルーシスポリブタジエンゴムは通常のハイシスポリブタジエンに比べ、発熱性、反機弾性に劣るといづ点もあった。
- [000] また、一般に自動車の燃費消費量に大きな影響を及ぼす走行抵抗の中で、タイヤの転動抵抗の占める割合は大きく、サイドウォールゴムのエネルギー損失による影響も比較的大きい事が知られている。このため、従来からサイドウォール部には損失係数の小さいゴム、例えば天然ゴム・イソプレンゴム・ブタジエンゴムまたはそれらの混合物などが使用されているが、タイヤの転動抵抗をさらに改善させることが求められている。

サイドウォールゴムの損失係数を低減する方法としては、低補強性のカーボンブラックの使用やカーボンブラックの配合量の低減が考えられるが、押出加工時のダイ・スウェルが大きくなるといった問題が起こってしまい、サイドウォール部材の薄肉でやタイヤのユニフォーミティー向上を実現する事が難しくなってしまっ。そのため、押出物のダイ・スウェルを小さく保ちながら低燃費性を実現する方法が望まれていた。

[000<sub>6</sub>] また、一般に自動車タイヤの性能としては、制動特性としてのウェットスキッド注に優れ、且つ省燃費特性としての転がり抵抗(ton 6)や耐摩耗性に優れることが要求されているが、これらの特性は二律背反の関係である事が知られている。近年、ウェット

スキッド注に優れたシリカを配合することで上記特性を高度にバランスさせる提案がなされているが十分でない。シリカ配合は、ウェットスキッド注と省燃費性に優れるが、耐摩耗性や加工性は低下することが知られており、耐摩耗性は高シスBR使用により改善されるが、ウェットスキッド注が低下してしまう懸念があり、改良が望まれていた。

[0010] また、一般にタイヤは、操縦性、耐久性等に優れることが要求され、特に安全面では湿潤路面での耐ウェットスキッド注に優れることが要求される。また、近年の省資源での社会的要求に基づき、タイヤにおいては転がり抵抗の小さいタイヤ、即ちエネルギー損失の小さいタイヤの研究開発が行われている。自由回転のタイヤで消費されるエネルギー損失は、タイヤ構造などによっても変化するが、トレット部で全体の約1/2が消費される。従って、トレットゴムのエネルギー損失を減少させれば、転がり時のエネルギー損失が小さいタイヤが得られる。

そこで、トレッドゴムのエネルギー損失が小さくなるように改質することが試みられている。しかし、かかるゴムの改質はウェットスキッド注を低下させる傾向にある。転がり抵抗の改良とウェットスキッド注の改良は一般的に相反する事項なので、これらを両立するため、タイヤ構造に種々の改良工夫が試みられている。その工夫の一つとして、トレッドをキャップトレッドとベーストレッドとの二層ですることが挙げられる。即ち、ウェットスキッド注に優れるキャップトレッドとエネルギー損失の小さいベーストレッドとにトレッドを二層でして、全体としてのタイヤのウェットスキッド注を高め、且つエネルギー損失を低下させようというものである。

キャップトレッド用ゴムとしては、ウェットスキッド注以外に耐摩耗性や高速走行性からくる高弾性率及び成形安定性が求められる。高弾性率のゴムを得る方法としては従来から種々の方法が試みられている。カーボンブラックを多量配合する方法は、加工工程でのゴムのまとまりが悪いこと、混練や押出時に電力負荷が増大すること、配合物MLが大きくなるので押出成形時に困難が伴っため好ましくない。硫黄を多量配合する方法は、硫黄がブルームすること、架橋密度の増大によって亀裂成長が速くなる等の欠点を有する。熱硬化性樹脂の添加は、熱硬化性樹脂が通常用いられる天然ゴムやジエン系ゴムとの相溶性が低いので多量に配合すると良好な分散が得られ難い。また、この練り生地は未加硫時でも硬いので混練・押出の際、負荷が大きく

なったりタイヤの成形加工性が劣ったりする。単繊維を単純にブレンド配合する方法は、短繊維とゴムとの結合が不十分なのでクリープが大きくなったり、疲労寿命が低下したりする。

[0011] ベーストレッド用ゴムとしては、低発熱注のゴムが要求される。低発熱注のゴムとしては、天然ゴム、イソプレンゴム、cis1,4ーポリブタジエンゴムが挙げられ、これらのゴムにカーボンブラックを配合したものが用いられる。ゴム以外で低発熱注を引き出すには、粒子径の大きい低補強柱のカーボンブラックを使用したりカーボンブラックの配合量の低減が考えられるが、これらの方法はゴムの弾注率や耐疲労注を低下させたり、ダイ・スウェルが大きくなるという問題が発生してしまっ。また、ナイロンやビニロンの短繊維を配合してゴムを高弾注ですることで低発熱注を引き出す方法もあるが、これらの短繊維はゴムとの接着が不十分なので疲労寿命が短いという欠点を有している。

一方、乗用車用タイヤにおいてキャップ/ベース方式を採用する際は、キャップトレッドとベーストレッドの共押出時において、両部材間のダイ・スウェルが異なることで押出物が反り返るという問題が生じる。この問題はベーストレッドゴムのダイ・スウェルが小さくなれば解消する方向にあり、高補強性のカーボンブラックを多量配合すればダイ・スウェルは小さくなるが、発熱が大きくなるので、ダイ・スウェルと低発熱を同時に満足する方法が望まれている。

[0012] また、一般にラジアルタイヤでは、高速耐久性や高速操縦性の点からスチールコードを使用されている。スチールコードを使用する場合、タイヤ走行時にスチールコード近傍のゴムに非常に大きな歪み集中が生じやすい。従って、スチールコート用ゴムとしては高弾性率で金属との接着性に優れることが必要とされる。有機繊維コードを用いるラジアルタイヤ、バイアスタイヤにおいても耐久性の観点からコート用ゴムとしては高弾性率のものが好ましい。

高弾性率のゴムを得る方法としては従来から種々の方法が試みられている。カーボンブラックを多量配合する方法は、加工工程でのゴムのまとまりが悪いこと、混練や押出時に電力負荷が増大すること、配合物MLが大きくなるので押出成形時に困難が伴っため好ましくない。硫黄を多量配合する方法は、硫黄がブルームすること、架橋

密度の増大によって亀裂成長が速くなる等の欠点を有する。熱硬 作注樹脂の添加は、熱硬 作注樹脂がコートコーティングゴムとして一般的に用いられる天然ゴムやジエン系ゴムとの相溶性が低いので分散不良になりやすく耐クラック性に劣る。また、従来公知のタイヤコートコーティングゴム組成物はグリーンストレングスが小さく、成形加工性の点からさらにグリーンストレングスの大き、祐のが要求されている。

5013] また、一般にタイヤのビート周りに配置するゴム部材は、高硬度ゴムが使用されており、カーボンブネックの配合量を多くしたゴム組成物 ツボラック型 フェノール樹脂を配合したゴム組成物 (特公 昭 $_{5.7}-3_{0.856}$  号公報)、短繊維とオレフィン系樹脂を配合したゴム組成物 (特開平 $_{7.5}$   $_{1.5}$   $_{0.14}$  号公報) などがある。

高硬度ゴム組成物を得る方法として、カーボンブラックの増加や繊維・樹脂等を配合する事が一般的であるが、それぞれ繰り返し変形時の発熱が大きくなり、耐久性・耐疲労性が低下する場合があり、改善が求められている。

5.014] 特許文献 1:特公昭49-17666 号公報

特許文献?:特公昭49-17667 号公報

特許文献3:特公昭62-171号公報

特許文献4:特公昭63-36324号公報

特許文献5:特公平2-37927号公報

特許文献6:特公平2-380:1号公報

特許文献7:特公平3-63566号公報

特許文献s:特公平 $_4-488_{15}$ 号公報

特許文献。: 特開2 000-44633号公報

### 発明の開示

## 発明が解決しよっとする課題

5015] 本発明は、従来のビニルーシスポップタジエンの優れた特性である押出し加工性、 引張応力をさらに向上させ、かつ発熱性、反機弾性を改良した、自動車のタイヤ用 材料として優れた性質を示すビニルーシスポップタジエンゴムの製造方法およびそれ を用いたゴム組成物を提供することを目的とする。

また本発明は、加硫物が低燃費性で、ダイ・スウェルの小さいサイドウォール用ゴム

組成物を得ることを目的としている。

また本発明は、高弾性率でありながら押出加工性に優れ、且つウェットスキット性及び耐摩耗性の良好なタイヤ用シリカ配合ゴム組成物を得ることを目的とする。

また本発明は、高弾性率でありながら押出加工性に優れるキャップトレント用ゴム組成物を用いることで、押出成形加工性に優れ、高速走行性や湿潤路面把握性及び耐摩耗性の良い乗用車用タイヤを得ることを目的とする。

また本発明は、ダイ・スウェルが川・さく、またグリーンストレングスが大きく成形加工性に優れ、且つ加硫物の弾性率が大きい、カーカス、ベルト、ビード等のタイヤコードコーティング用ゴム組成物を得ることを目的とする。

また本発明は、加硫物が低発熱性で、ダイ・スウェルの小さいベーストレンド用ゴム 組成物を得ることを目的としている。

また本発明は、高硬度を維持しつつ押出加工時の寸法安定性やタイヤの耐久性を 改善できるゴム組成物を提供することを目的としている。

また本発明は、高弾性率でありながらダイ・スウェルが小さく押出加工性に優れるキャソプトレント用ゴム組成物を用いることにより、成形性に優れ、高速走行性やウェットスキット性、耐摩耗性が良好な大型車両タイヤ用ゴム組成物を得ることを目的とする

## 課題を解決するための手段

[0016] 本発明は、以下のとおりである。

(1)

- (A) 何水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭 $^{12}$ 水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム $^{12}$ 合物と可溶性コバル  $^{12}$ 化合物から得られるシス $^{12}$ ス里合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシス $^{12}$ スー 1,4 重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバル  $^{12}$  合物と一般式AIR3(但し、Rは炭素数 1 ~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム $^{12}$ 合物と二硫 $^{12}$  点表とから得られる触媒を存在させて、1,3一ブタジエンを1,2 重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジエン、及び、
- (B) 上記シス-1,4重合触媒を添加して1,3-ブタジエンおシス-1,4重合するエ

程で得られたシスーボリブタジエン を混合 することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴムの製造方法。

### [0017] (2)

(A) 何水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭ペル水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウムペー合物と可溶性コバルトペー合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2)得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト化合物と一般式AIR。(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウムペー合物と二硫ペー炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ーブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリブタジエン溶液、及び、(B)シスー1,4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,100C)20~80を有するシスーボリブタジエンを1,3ーブタジエンおよび/または炭ペル水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に溶解させる工程で得られたシスーボリブタジエン溶液、及び、液を混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴムの製造方法。

### [0018] (3)

- $(B_1)$ 上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンおシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジエンを混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジェンゴムの製造方法。

### [0019] (4)

(A) (A)

4 ,1 00C) 2 0 ~8 0を有するシスーボリブタジエンを溶解させ、引き続き、(2)得られたシスーボリブタジエン溶液中に可溶性コバルト(出合物と一般式AIR (但し、Rは炭素数1 ~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム(口合物と二硫(口炭素とから得られる触媒を存在させて、1 ,3 ーブタジエンを1 ,2重合する工程から得られたビニルーシスポリブタジエン溶液、及び、

 $(B_1)$ 上記シス-1,4重合触媒を添加して1,3-ブタジエンをシス-1,4重合する工程で得られたシス-ボリブタジエンを混合することを特徴とするビニル-シスポリブタジェンゴムの製造方法。

### [0020] (5)

(A)(1)1, 3-ブタジエンと炭  $^{\text{Cl}}$  水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、シスー1,4結合を8 0%以上含有し、 $\Delta$ -二一粘度 (ML1+4, 1 00°C)2 0~8 0を有するシスーボリブタジエンを溶解させ、引き続き、(2)得られたシスーボリブタジエン溶液 中に可溶性コバルトロ合物と一般式AIR。(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム  $^{\text{Cl}}$  合物と二硫  $^{\text{Cl}}$  炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3-ブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリブタジエン溶液、及び、

(B) シスー1,4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,100°C)20~80 を有するシスーボリブタジエンを1,3ーブタジエンおよび/または炭 $^{\text{---}}$ 水素系有機 溶剤を主成分としてなる混合物に溶解させる工程で得られたシスーボリブタジエン溶液を混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴムの製造方法。

### [0021] (6)

(A) 何水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭ベル水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、シスー1,4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,100C)20~80を有するシスーボリブタジエンを溶解させ、引き続き、(2)得られたシスーボリブタジエン溶液中に可溶性コバルトベー合物と一般式AIR(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム化合物と二硫化炭素とから待られる触媒を存在させて、1,3ーブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリブタジエン溶液、及び、

- (B)シスー\*, 4結合を8 0%以上含有し、ムーニー粘度 (ML1+4, 100°C)20~80 を有するシスーポリプタジエンを1,3ープタジエンおよび/または炭ベル水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に溶解させる工程で得られたシスーポリプタジエン溶液を混合することを特徴とするビニルーシスポリプタジエンゴムの製造方法。
- [0022] (7) 当該(A)(2)の1,3-ブタジェンを1,2重合する工程の重合温度が-5~50 でであることを特徴とする前記(1)~(6)のいずれかに記載のビニルーシスポップタ ジェンゴムの製造方法。
- [0023] (8) 当該(A)で得られたビニルーシスポリブタジェンの沸騰nーヘキサン不溶分の 割合(H<sub>1)</sub>が10~60重量%であることを特徴とする前記(1)~(7)のいずれかに記載のビニルーシスポリブタジェンゴムの製造方法。
- [0024] (9) 当該 (A) (1) のシスーミッ4重合する工程で得られたシスーボップタジエンの5% トルエン溶液粘度 (T<sub>CP)</sub>) が150~250であることを特徴とする前記 (1) に記載のビニルーシスポップタジエンゴムの製造方法。
- [0025] (10) 当該(B)のシスーボリブタジエンが、コバルト触媒、またはニッケル触媒、またはランタノイト触媒を用いて合成されたシスーボリブタジエンを単独または2種類以上ブレンドで用いる前記(2) に記載のビニルーシスポリブタジエンゴムの製造方法。
- [0026] (11) 当該 (A) のシスーボリブタジエンが、コバルト触媒、またはニッケル触媒、またはランタノイト触媒を用いて合成されたシスーボリブタジエンを単独または2種類以上ブレンドで用いる前記 (3) または(4) に記載のビニルーシスポリブタジエンゴムの製造方法。
- [0027] (12) 当該(A)および(B)のシスーボリブタジエンが、コバルト触媒、またはニッケル 触媒、またはランタノイト触媒を用いて合成されたシスーボリブタジエンを単独または 2種類以上ブレンドで用いる前記(5)または(6)に記載のビニルーシスポリブタジエン ゴムの製造方法。
- [0028] (13) 当該(A)(1)のシスー1,4重合前、または1,2重合前に、予め重合されたポリイソプレン、液状ポリイソプレン、融点150°C以下の結品性ボリブタジエン、液状ポリブタジエン、スチレンーイソプレンースチレンペ合物、及びそれらの誘導体の中から少なくとも1種を1,3ーブタジエンと炭の水素系溶剤を主成分としてなる混合物に溶

解する工程を含む前記(2)に記載のビニルーシスポップタジェンゴムの製造方法。

- [0029] (14) 当該(A)(1)の1,2重合開始前に、予め重合されたポリイソプレン、液状ポリイソプレン、融点15 のC以下の結品性ボリブタジエン、液状ポリブタジエン、スチレンーイソプレンースチレン(口合物、及びそれらの誘導体の中から少なくとも1種を1,3ーブタジエンと炭化水素系溶剤を主成分としてなる混合物に溶解する工程を含む前記(3)~(6)のいずれかに記載のビニルーシスポリブタジエンゴムの製造方法。
- [003 0] (15) 前記(1) ~(14) のいずれかに記載のビニルーシスポップタジエンを含むゴム成分100重量部に対し、ゴム補強剤10~100重量部を配合してなることを特徴とするゴム組成物。

### [0031] (16)

(A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム「合物と可溶性コバルト「合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト「合物と一般式AIR」(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム「合物と二硫「炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ーブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジエン、及び、(B) 上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンおシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴム(a) 20~80重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 80~20重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部とゴム補強剤(c) 25~60重量部とからなることを特徴とするサイドウオール用ゴム組成物。

#### [0032] (17)

(A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム (口合物と可溶性コバルト(口合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト(口合物と一般式AIR (但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表され

る有機アルミニウム  $^{11}$ 合物と二硫  $^{11}$  心臓素とから得られる触媒を存在させて、 $^{11}$  、 $^{11}$  タジェンを $^{11}$  、 $^{11}$  2重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジェン、及び、 $^{11}$  、及び、 $^{11}$  、日記シスー1、 $^{11}$  4重合触媒を添加して $^{11}$  、 $^{11}$  3ーブタジェンをシスー1、 $^{11}$  4重合する工程で得られたシスーボリブタジェンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジェンゴム (a)  $^{11}$  20~80重量%と、(a) 以外のジェン系ゴム(b)  $^{11}$  80~20重量%とからなるゴム成分 (a) + (b)  $^{11}$  100重量部とシリカを $^{11}$  40%以上含むゴム補強剤 (c) 40~100重量部からなることを特徴とするタイヤ用シリカ配合ゴム組成物。

### [003] (18)

(A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ープタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム (4) 合物と可溶性コバルト(1) 合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト(4) 合物と一般式AIR (但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム (4) 合物と二硫 (4) 炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリプタジエン、及び、(B) 上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリプタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリプタジエンゴム(a) 10~6 (重量%と、スチレンープタジエンゴム(d) 30~7 (重量%と、(a) と(d) 以外のジエン系ゴム(b) 0~6 (重量%とからなるゴム成分(a) + (d) + (b) 10 (重量部とゴム補強剤(c) 40~100重量部とからなることを特徴とする乗用車タイヤ用ゴム組成物。

### [0034] (19)

(A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム (口合物と可溶性コバルト(口合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト(口合物と一般式AIR (但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム (口合物と二硫 (口炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープ

タジェンを1,2重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジェン、及び、(B) 上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジェンをシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジェンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジェンゴム(a) 10~60重量%と、(a) 以外のジェン系ゴム(b) 90~40重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部とゴム補強剤(c) 30~80重量部とからなることを特徴とするタイヤコードコーティング用ゴム組成物。

### [0035] (20)

(A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム和合物と可溶性コバルト和合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト和合物と一般式AIR、(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム和合物と二硫和炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ーブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリブタジエン、及び、(B) 上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程で得られたシスーポリブタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンが高が混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴム(a) 20~80重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 80~20重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部とゴム補強剤(c) 22~55重量部とからなることを特徴とするベーストレンド用ゴム組成物。

### [0036] (21)

(A) (1)水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム心合物と可溶性コバルト心合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト心合物と一般式AIR。(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム心合物と二硫心炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジエンを1,2重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジエン、及び、(B)上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程で

得られたシスーボリブタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴム(a) 20 ~80重量%と、(a) 以外のジェン系ゴム(b) 80 ~20重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部とゴム補強剤(c) 60 ~100重量部とからなることを特徴とする高硬度配合ゴム組成物。

### [0037] (22)

- (A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム化合物と可溶性コバルト化合物が湖壁られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルトトロ合物と一般式AIR、(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム・口合物と二硫・口炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ーブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジエン、及び、(B)上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴム(a) 10~60重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 90~40重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部とゴム補強剤(c) 45~70重量部とからなることを特徴とする大型車両タイヤ用ゴム組成物。
- [0038] (23) 前記ビニルーシスポップタジエンゴム(a) の製造工程において、前記(A)(2) の1,3ープタジエンを1,2重合する工程の重合温度が一5~5 (Cであることを特徴とする前記(16)~(22) のいずれかに記載のゴム組成物。
- [0039] (24) 前記ビニルーシスポップタジエンゴム(a) の製造工程において、前記(Λ)で得られたビニルーシスポップタジエンの沸騰nーヘキサン不溶分の割合(HI)が10~60 重量%であることを特徴とする前記(16)~(22) のいずれかに記載のゴム組成物。
- [0040] (25) 前記ビニルーシスポリブタジエンゴム(a) において、(A)(1)のシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジエンの5%トルエン溶液粘度(T<sub>CP)</sub>)が150~250であることを特徴とする前記(16)~(22)のいずれかに記載のゴム組成物。
- [0041] (26) (a)以外のジェン系ゴム(b)が、天然ゴム及び/又はポリイソプレンであることを特徴とする前記(16)、(18)、(19)、(20、(21)または(22) のいずれかに記載の

ゴム組成物。

- [0042] (27) (a) 以外のジェン系ゴム(b)が、天然ゴム及び/又はポリイソプレン及び/またはスチレンブタジェンゴムであることを特徴とする前記(17)に記載のゴム組成物。
- [0043] (28) ゴム補強剤(c)がカーボンブラックであることを特徴とする前記(16) ~(22) のいずれかに記載のゴム組成物。

## 発明の効果

[0044] 本発明により、従来のビニルーシスポリブタジエンゴムと比べ、加工性が良好で、発熱性・反機弾性に優れるビニルーシスポリブタジエンを製造することができる。本発明により得られたビニルーシスポリブタジエンをタイヤ用途に用いた場合、製造工程においてその優れた押出し加工性によりタイヤ製造の作業性が向上し、完成したタイヤの低燃費でが可能となる。

また本発明によれば、加硫物が低燃費性で、ダイ・スウェルの小さいサイドウォール 用ゴム組成物を提供することができる。

また本発明にょれば、高弾性率でありながら押出加工性に優れ、且つウェットスキッド注及び耐摩耗性の良好なタイヤ用シリカ配合ゴム組成物を提供することができる。

また本発明によれば、高弾性率でありながら押出加工性に優れるキャップトレット用 ゴム組成物を用いることで、押出成形加工性に優れ、高速走行性や湿潤路面把握 性及び耐摩耗性の良い乗用車用タイヤを提供することができる。

また本発明にょれば、ダイ・スウェルが小さく、またグリーンストレングスが大きく成形加工性に優れ、且つ加硫物の弾性率が大きい、カーカス、ペルト、ビード等のタイヤコードコーティング用ゴム組成物を提供することができる。

また本発明によれば、加硫物が低発熱性で、ダイ・スウェルの小さいベーストレッド 用ゴム組成物を提供することができる。

また本発明によれば、高硬度を維持しつつ押出加工時の寸法安定性やタイヤの耐久性を改善できるゴム組成物を提供することができる。

また本発明によれば、高弾性率でありなが 6ダイ・スウェルが小さ<押出加工性に優れるキャップトレント用ゴム組成物を用いることにより、成形性に優れ、高速走行性やウェットスキッド注、耐摩耗性が良好な大型車両タイヤ用ゴム組成物を提供することが

できる。

# 発明を実施するための最良の形態

[00.5] (A)ビニルーシスポップ欠ジエンの製造

炭 $^{\prime\prime\prime}$ 水素系溶媒としては、 $^{\prime\prime}$ ルエン、ベンゼン、キシレン等の芳香族系炭化水素、 $^{\prime\prime}$ ーへキサン、ブタン、ヘプタン、ペンタン等の脂肪族炭 $^{\prime\prime\prime}$ 小素、シクロペンタン、シクロヘキサン等の脂環式炭 $^{\prime\prime\prime}$ 小素、上記のオレフィン $^{\prime\prime\prime}$ 合物やシス $^{\prime\prime}$ シスー2ーブテン等のオレフィン系炭化水素、 $^{\prime\prime}$ ネラルスピリット、ソルベントナフサ、ケロシン等の炭 $^{\prime\prime\prime}$ 小水素系溶媒、塩 $^{\prime\prime\prime}$ メチレン等のハロゲン $^{\prime\prime\prime}$ 炭 $^{\prime\prime\prime}$ 小水素系溶媒等が挙げられる。 $^{\prime\prime}$ 1、 $^{\prime\prime}$ 7、 $^{\prime\prime}$ 7、 $^{\prime\prime\prime}$ 7、 $^{\prime\prime\prime}$ 7、 $^{\prime\prime\prime}$ 8、 $^{\prime\prime\prime}$ 8、 $^{\prime\prime\prime}$ 8、 $^{\prime\prime\prime}$ 8、 $^{\prime\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime\prime}$ 1、 $^{\prime\prime\prime}$ 1、 $^{\prime\prime\prime}$ 1、 $^{\prime\prime\prime}$ 1、 $^{\prime\prime\prime}$ 2、 $^{\prime\prime\prime}$ 3、 $^{\prime\prime\prime}$ 4、 $^{\prime\prime\prime}$ 5、 $^{\prime\prime\prime}$ 6、 $^{\prime\prime\prime}$ 7、 $^{\prime\prime\prime}$ 7、 $^{\prime\prime\prime}$ 8、 $^{\prime\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime\prime}$ 1、 $^{\prime\prime\prime}$ 1、 $^{\prime\prime\prime}$ 1、 $^{\prime\prime\prime}$ 1、 $^{\prime\prime\prime}$ 3、 $^{\prime\prime\prime}$ 3、 $^{\prime\prime\prime}$ 4、 $^{\prime\prime\prime}$ 4、 $^{\prime\prime\prime}$ 5、 $^{\prime\prime\prime}$ 6、 $^{\prime\prime\prime}$ 7、 $^{\prime\prime\prime}$ 7、 $^{\prime\prime\prime}$ 8、 $^{\prime\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime}$ 9、 $^{\prime\prime$ 

- [00.6] 中でも、トルエン、シクロヘキサン、あるいは、シスー2ーブテンとトランスー2ーブテンとの混合物などが好適に用いられる。
- [00.7] 次に1,3一ブ先ジエンと前記溶媒とを混合して得られた混合媒体中の水分の濃度を調節する。水分は前記媒体中の有機アルミニウムクロライドユモル当たり,好ましくは0.1~1.0モル,特に好ましくは0.2~1.0モルの範囲である。この範囲以外では触媒活注が低下したり,シス1,4構造含有率が低下したり,分子量が異常に低下又は高くなったり,重合時のゲルの発生を抑制することができず,このため重合槽などへのゲルの付着が起り,更に連続重合時間を延ばすことができないので好ましくない。水分の濃度を調節する方法は公知の方法が適用できる。多孔質濾過材を通して添加・分散させる方法(特開平4~8530、号公報)も有効である。
  - [00.8] 水分の濃度を調節して得られた溶液には有機アルミニウム化合物を添加する。有機アルミニウム化合物としては、トリアルキルアルミニウムやジアルキルアルミニウムクロライド、ジアルキルアルミニウムブロマイド、アルキルアルミニウムセスキクロライド、アルキルアルミニウムジクロライド等である。
  - [00.s] 具体的な「中合物としては、トリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソブ チルアルミニウム、トリヘキシルアルミニウム、トリオクチルアルミニウム、トリデシルアル ミニウムなどのトリアルキルアルミニウムを挙げることができる。
  - [ 00。 0] さらに、ジメチルアルミニウムクロライド、ジェチルアルミニウムクロライドなどのジアルキルアルミニウムクロライド、セスキェチルアルミニウムクロライド、エチルアルミニウム

ジクロライドなどのような有機アルミニウムハロゲンベー合物、ジェチルアルミニウムハイドライド、ジイソブチルアルミニウムハイドライド、セスキェチルアルミニウムハイドライドのような水素化有機アルミニウムベー合物も含まれる。これらの有機アルミニウムベー合物は、二種類以上併用することができる。

有機アルミニウム (口合物の使用量の具体例としては、1、3 ーブタジェンの全量1モル当たり0.1ミりモル以上、特に0.5 ~ 0ミりモルが好ましい。

- [00.1] 次いで、有機アルミニウム化合物を添加した混合媒体に可溶性コバルト化合物を添加してシス1、重合する。可溶性コバルトペー合物としては、炭ペル水素系溶媒を主成分とする不活性媒体又は液体1、3ーブタジェンに可溶なものであるか又は、均一に分散できる、例えばコバルトペ叫アセチルアセトナート、コバルト(III)、アセチルアセトナートなどコバルトのロージケトン錯体、コバルトアセト酢酸エチルエステル錯体のよっなコバルトのローケト酸エステル錯体、コバルトオクトエート、コバルトナフテネート、コバルトペンジェートなどの炭素数。以上の有機カルボン酸のコバルト塩、塩ペコバルトピリジン錯体、塩ペコバルトエチルアルコール錯体などのハロゲンペコバルト錯体などを挙げることができる。可溶性コバルトへ合物の使用量は1、3ーブタジェンの1モル当たり0、001ミリモル以上、特に0、00。ミリモル以上であることが好ましい。また可溶性コバルトへ合物に対する有機アルミニウムクロライドのモル比(AI/c。)は10以上であり、特に、0以上であることが好ましい。また、可溶性コバルトへ合物以外にもニッケルの有機カルボン酸塩、ニッケルの有機錯塩、有機リチウムへ合物、ネオジウムの有機カルボン酸塩、ニッケルの有機錯塩を使用することも可能である。

  - [00.3] 本発明のシス1,4重合時に公知の分子量調節剤,例えばシクロオクタジエン,アレ

ン、メチルアレン(1, 2-ブタジエン)などの非共役ジエン類、又はエチレン、プロピレン、ブテン-1などの $\infty$  -オレフィン類を使用することができる。又重合時のゲルの生成を更に抑制するために公知のゲル $^{4-}$ 防止剤を使用することができる。シス1、 $^{4-}$ 構造含有率が一般に $^{9}$ 0%以上、特に $^{9}$ 5%以上であることが好ましい。

- [00s4] ムーニー粘度(ML<sub>1+4</sub>, 100c ,以下,MLと略す)10~130,特に1s ~80が好ましい。実質的にゲル分を含有しない。
- [00ss] 5% トルエン溶液粘度 (Tcp)) が1s 0~2s Oであることが好ましく、実質的にゲル分を含有しない。
- [0066] 前記の如くして得られたシス1,4重合物に1,3ープタジエンを添加しても添加しなくてもよい。そして、一般式AIR。で表せる有機アルミニウム「「合物を二硫」「炭素、必要なら前記の可溶性コバルト「「一合物を添加して1,3ープタジエンを1,2重合してビニルーシスポリプタジエンゴム(VCR)を製造する。一般式AIR。で表せる有機アルミニウム化合物としてはトリメチルアルミニウム、トリエチルアルミニウム、トリイソプチルアルミニウム、トリカーへキシルアルミニウム、トリフェニルアルミニウムなどを好適に挙げることができる。有機アルミニウム「ヘリフェニルアルミニウムなどを好適に挙げることができる。有機アルミニウム「「合物は1,3ープタジエン1モル当たり0.1ミリモル以上、特に0.5~50ミリモル以上である。二硫化炭素は特に限定されないが水分を含まな」、屹のであることが好ましい。二硫「「炭素の濃度は20ミリモル/」し以下、特に好ましくは0.01~10ミリモル/」してある。二硫「「炭素の代替として公知のイソチオシアン酸フェニルやキサントゲン酸「一合物を使用してもよい。
  - [00s7] 1,2重合する温度は一5~100cが好ましく,特に一5~ (5Cが好ましい。1,2重合する際の重合系には前記のシス重合液100重量部当たり1~ (2重量部,好ましくは1~20重量部の1,3一プタジエンを添加することで1,2重合時の1,2一ポリプタジエンの収量を増大させることができる。重合時間(平均滞留時間)は10分~2時間の範囲が好ましい。1,2重合後のポリマー濃度は9~29重量%となるように1,2重合を行うことが好ましい。重合槽は1槽,又は2槽以上の槽を連結して行われる。重合は重合槽(重合器)内にて重合溶液を撹絆混合して行う。1,2重合に用いる重合槽としては1,2重合中に更に高粘度となり,ポリマーが付着しやすいので高粘度液撹絆装置付きの重合槽,例えば特公昭40~2645号公報に記載された装置を用いることが

できる。

- [0058] 得られたビニルーシスポリブタジエンの沸騰nーヘキサン不溶分の割合 (HI)が10 ~6 0重量%、特に3 0~4 0であることが好ましく、特に3 0~5 0重量%が好ましい。
- [0059] 重合反応が所定の重合率に達した後、常法に従って公知の老中防止剤を添加することができる。老中防止剤の代表としてはフェノール系の2、6ージーtーブチルーPークレゾール(BHT)、リン系のトリノニルフェニルフォスファイト(TNP)、硫黄系の4・6ーピス(オクチルチオメチル)ーoークレゾール、ジラウリルー3、3'ーチオジプロピオネート(TPL)などが挙げられる。単独でも2種以上組み合わせて用いてもよく、老化防止剤の添加はVCR100重量部に対して0・001~5重量部である。次に重合停止剤を重合系に加えて停止する。例えば重合反応終了後、重合停止槽に供給しこの重合溶液にメタノール、エタノールなどのアルコール、水などの極性溶媒を大量に投入する方法、塩酸、硫酸などの無機酸、酢酸、安息香酸などの有機酸、塩中水素ガスを重合溶液に導入する方法などの、それ自体公知の方法である。次いで通常の方法に従い生成したビニルーシスポリブタジエン(以下、VCRと略)を分離、洗浄、乾燥する。
  - [0060] このs<sup>2</sup>にして得られたビニルーシスポリプタジエンの沸騰nーヘキサン不溶分の割合  $(H_1)$ が10~6 0重量%であることが好ましく、特に30~5 0重量%が好ましい。 沸騰nーヘキサン可溶分はs<sup>2</sup>クロ構造が90%以上のシス1,4ーポリプタジエンである。
  - [0061] シスー1,4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,100C)20~80を有するシスーボリブタジエンは、コバルト触媒、またはニッケル触媒、またはランタノイト触媒を用いて合成されたシスーボリブタジエンを単独または2種類以上ブレンドして用いることができる。例えば、可溶性コバルトイロ合物等のコバルト触媒、ニッケルの有機カルボン酸塩,ニッケルの有機錯塩,有機リチウムイロ合物,ネオジウムの有機カルボン酸塩,ネオジウムの有機錯塩などが挙げられる。このシスーボリブタジエンを用いる場合、使用される炭イル水素系溶媒、水分の濃度の調節条件、1,2重合条件、得られたビニルーシスポリブタジエンのHI、使用される老化防止剤は前記と同様である。得られたビニルーシスポリブタジエンの沸騰nーへキサン可溶分はミクロ構造が80%

以上のシス1,4ーポリブタジエンである。また、このシスーボリブタジエンを用いる場 合、シス1,4一重合前または1,2重合前に、ポリイソプレン、液状ポリイソプレン、融 点15 gC以下の結品性ボリブタジェン、液状ポリブタジェン、スチレンーイソプレンー スチレン中合物、及びそれらの誘導体の中から少なくとも1種を1,3ープタジェンと炭 和水素系溶剤を主成分としてなる混合物に溶解する工程を含むことが好ましい`。 ビニ ル・シスーボップタジェンゴム製造後、たとえば配合時に添加しても本願発明の効果 は得られない。上記不飽和高分子物質としては、ポリイソプレン、融点170C未満の 結品性ボッブタジェン、液状ポップタジェン、及びそれらの誘導体から選ばれた少な < とも1種が好ましい。ポリイソプレンとしては、通常の合成ポリイソプレン(シス構造90 %以上のシスーミッ4ーポリイソプレン等)、液状ポリイソプレン、トランスーボリイソプレ ン、その他変性ボリイソプレン等が挙げられる。融点17 OC未満の結品性ボリブタジ エンは、好ましくは融点 0~15 fCの結品性ボリブタジェンであり、たとえば、低融点 1,2ーポリブタジエン、トランスーボリブタジエン等が挙げられる。液状ポリブタジエン としては、固有粘度 $[\eta]$ =1以下の極低分子のポップタジェン等があげられる。また、 これらの誘導体としては、たとえば、イソプレン・イソブチレン共重合体、イソプレン・ス チレン共重合体、スチレン・イソプレン・スチレンブロック共重合体、液状 エポキシ<sup>ィヒ</sup>ポ リブタジエン、液状カルボキシル変性ボリブタジエン等及びこれ 5誘導体の水添物等 が挙げられる。上記各不飽和高分子物質の中でも、イソプレン、スチレン・イソプレン・ スチレンブロック共重合体、融点70~110 $^{\circ}$ Cの1,2-ポリブタジェンが好まし $^{\circ}$ 用い られる。また、上記各不飽和高分子物質は、単独で用いることも、2種以上を混合して 用いることもできる。上記のよう不飽和高分子物質を添加すると、前記のとおり、得ら れるビニルーシスポリブタジェンゴムにおいて、不飽和高分子物質の相溶効果により 、融点が17 gC以上の1,2ーポリブタジエンの、マトリックス成分のシスーボリブタジ エンゴム中への分散性が著しく向上され、その結果得られるビニルーシスポリプタジ エンゴムの特性が優れたものとなる。不飽和高分子物質の添加量は、取得されるビニ ルーシスポリブタジェンゴムに対してO. OI ~5 O質量%の範囲であることが好ましく、 0. 01 → 0質量%の範囲であることが更に好ましい。また、いずれの時点での添加 でも、添加後10分~3時間撹絆することが好ましく、更に好ましくは10分~30分間

撹絆することである。

- [0062] このよっにして得られたVCRを分離取得した残部の末反応の1,3ープタジエン,不活性媒体及び二硫 「一炭素を含有する混合物から蒸留により1,3ープタジエン,不活性媒体として分離して,一方,二硫 「一炭素を吸着分離処理,あるいは二硫 「一炭素付加物の分離処理によって二硫 「一炭素を分離除去し二硫化炭素を実質的に含有しない1,3ープタジエンと不活性媒体とを回収する。また,前記の混合物から蒸留によって3成分を回収して,この蒸留から前記の吸着分離あるいは二硫化炭素付着物分離処理によって二硫 「一炭素を分離除去することによっても,二硫 「一炭素を実質的に含有しない1,3ープタジエンと不活性媒体とを回収することもできる。前記のよっにして回収された二硫 「一炭素と不活性媒体とは新たに補充した1,3ープタジエンを混合して使用される。
  - [0063] 本発明による方法で連続運転すると、触媒成分の操作性に優れ、高い触媒効率で工業的に有利にVCRを連続的に長時間製造することができる。特に、重合槽内の内壁や撹絆翼、その他撹絆が緩慢な部分に付着することもなく、高い転心率で工業的に有利に連続製造できる。
  - [0064] (B)シスーボリブタジェンの製造 本発明で使用される上記(A)の製造方法、すなわち、シスー1,4重合触媒を添加 して1,3ーブタジェンポンスー1,4重合する工程と同様にして製造できる。
  - [0065] 得られたシスーボリブタジェンは、シス1,4一構造含有率が一般に90%以上,特に95%以上であることが好ましい。
  - [0066] ムーニー粘度 (ML 100°C,以下,MLと略す)10~130,特に15~80が好ましい。実質的にゲル分を含有しない。
  - [0067] 5%トルエン溶液粘度(Tcp))が30~250であることが好ましい。
  - [0068] また、本発明では(B)成分として、シスー \*\*, 4結合を8 (%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4, 1 00C) 2 0~8 0を有するシスーポリプタジェンを1,3ープタジェンおよび/または炭 \*\*の水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に溶解させる工程で得られたシスーポリプタジェン溶液を使用してもよい。当該(B)のシスーポリプタジェンは、コバルト触媒、またはニッケル触媒、またはランタノイト触媒を用いて合成された

- シスーボリブタジエンを単独または2種類以上ブレンドで製造することが好ましい。水分の濃度が調節された、エ,3ーブタジエンと炭ベル水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物中の、上記のシスーボリブタジエンの濃度は、1 ~3 Owt%が好ましい。
- [0069] (A)ビニルーシスポップタジエンと(B)シスーボップタジエンとを溶液混合して得られるビニルーシスポップタジエンゴムにおける(A)と(B)の割合は(A)/(B)=10~50 重量%/90~50重量%であることが好ましい。
- [0070] 本発明により得られるビニルーシスポリブタジエンゴム(以下、ビニルーシスポリブタジエンゴム(a) といづことがある) はタイヤ用として有用であり、サイドウォール、または、トレッド、スティフナー、ビードフィラー、インナーライナー、カーカスなどに、その他、ホース、ベルトその他の各種工業用品等の剛性、機械的特性及び破壊特性が要求されるゴム用途に使用される。また、プラスチックスの改質剤として使用することもできる。
- [0071] 本発明により得られるビニルーシスポリブタジエンゴムに前記の配合剤を加えて混練した組成物は、従来の方法で得られたものに比較してダイ・スウェル比(押出し時の配合物の断面積とダイオリフィス断面積の比)が指数換算で95以下に低下(値が低下すると優れる)し、押出加工性に優れている。
- [0072] また、本発明により得られるビニルーシスポリブタジエンゴム組成物(配合物)を加硫すると引張応力が向上する。特に100%引張応力の向上が著しく、前記従来の方法で得られたビニルーシスポリブタジエンゴムに比較して指数換算で20前後(例えば10-20)増加(値が増加すると優れる)し、補強効果が大幅に改善される。また高剛性であるため、カーボンやシリカ等の補強材使用量の低減が容易になり、タイヤの軽量化による低燃費でが可能となる。
- [0073] さらに、本発明により得られたビニルーシスポリブタジエンゴム組成物(配合物)を加硫すると従来のビニルーシスポリブタジエンゴムに比較して高反機弾性、低発熱性を示す。反機弾性は指数換算で5前後(例えば2-5)増加(値が増加すると優れる)し、発熱性は10程度低下(値が小さい程優れる)するので、エネルギーロスが小さく、タイヤの低燃費でが可能である。従って本発明のビニルーシスポリブタジエンゴムをサイトウォール及びトレッドの素材として使用したタイヤは上記特性により優れた走行安定

注・耐久性・高速耐久性を示し、且つ低燃費化を可能とする。また、ランフラットタイヤ等で要求される耐熱物性としては酸素等のガス透過性が、同様に従来の方法で得られたビニルーシスポリブタジェンゴムに比較して指数換算で5前後低下(値が低下すると優れる)し、酸心劣化に伴う発熱を抑制する効果も示す。

- [0074] 本発明により得られるビニルーシスポリブタジエンゴムと天然ゴム、合成ゴム若しくは これらの任意の割合のブレンドゴムからなる群から選ばれたゴム100重量部に対して、 ゴム補強剤を10~100重量部を配合することにより、ゴム組成物を製造できる。
- [0075] 次に、本発明に使用されるサイドウォール用ゴム組成物は、前記のビニルーシスポリブタジエン(a)、(a)以外のジエン系ゴム(b)、ゴム補強剤(c)を配合してなる。
- [0076] 本発明に使用されるタイヤ用シリカ配合ゴム組成物は、前記のビニルーシスポリブタジエン(a)、(a)以外のジエン系ゴム(b)、シリカを40%以上含むゴム補強剤(c)を配合してなる。
- [0077] 本発明に使用される乗用車タイヤのキャップトレッド用ゴム組成物は、前記のビニルーシスポップタジエン(a)、スチレンーブタジエンゴム(d)、(a)と(d)以外のジエン系ゴム(b)、ゴム補強剤(c)を配合してなる。
- [0078] 本発明に使用されるタイヤコートコーティング用ゴム組成物は、前記のビニルーシスポップタジエン(a)、(a)以外のジエン系ゴム(b)、ゴム補強剤(c)を配合してなる。
- [0079] 本発明に使用されるペーストレッド用ゴム組成物は、前記のビニルーシスポ<sup>リ</sup>ブタジェン(a)、(a) 以外のジェン系ゴム(b)、ゴム補強剤(c) を配合してなる。
- [008 0] 本発明に使用される高硬度配合ゴム組成物は、前記のビニルーシスポップタジエン (a)、(a) 以外のジエン系ゴム(b)、ゴム補強剤(c) を配合してなる。
- [0081] 本発明に使用される大型車両タイヤ用ゴム組成物は、前記のビニルーシスポップタ ジエン(a)、(a) 以外のジエン系ゴム(b)、ゴム補強剤(c) を配合してなる。
- [0082] 前記のジェン系ゴム(b)としては、ハイシスポップタジェンゴム、ローシスポップタジェンゴム(BR)、天然ゴム、ポッイソプレンゴム、乳 (中重合若しくは溶液重合スチレンプタジェンゴム(SBR)、エチレンプロピレンジェンゴム(EPDM)、ニトリルゴム(NBR)、ブチルゴム(IIR)、クロロプレンゴム(CR)などが挙げられる。
- [0083] また、これらゴムの誘導体、例えば錫和合物で変性されたポリプタジェンゴムやエポ

キシ変性、シラン変性、マレイン酸変性された上記ゴムなども用いることができ、これ 6のゴムは単独でも、二種以上組み合わせて用いても良い。

- [0084] 本発明の(c) 成分のゴム補強剤としては、各種のカーボンブラック以外に、ホワイトカーボン、活性化炭酸カルシウム、超微粒子珪酸マグネシウム等の無機補強剤やシンジオタクチック1,2ポリブタジエン樹脂、ポリエチレン樹脂、ポリプロピレン樹脂、ハイスチレン樹脂、フェノール樹脂、リグニン、変性メラミン樹脂、クマロンインデン樹脂及び石油樹脂等の有機補強剤があり、特に好ましくは、粒子径がg Chm以下、ジブチルフタレート(DBP)吸油量が7 Cml/1COg以上のカーボンブラックで、例えば、FEF、FF、GPF、SAF、ISAF、SRF、HAF等が挙げられる。また、シリカとしては、乾式法による無水ケイ酸及び湿式法による含水ケイ酸や合成ケイ酸塩などが挙げられる。
  - [0085] 本発明のサイドウォール用ゴム組成物では、前記各成分を、ビニルーシスポリブタジエン(a) 20~8 0重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 80~2 0重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部と、ゴム補強剤(c) 25~6 0重量部の条件を満足すべく配合する。

前記ビニルーシスポリブタジエンの量が前記下限より少ないと、ダイ・スウェルが大きくて加硫物の燃費性が低いゴム組成物が得られず、ビニルーシスポリブタジエンの量が前記上限より多いと、組成物のムーニー粘度が大きくなりすぎて成形性が悪くなる。前記ゴム補強剤の量が前記下限より少ないとダイ・スウェルが大きくなり、逆に前記上限より多いとムーニー粘度が大きくなりすぎて混練りが困難となり、好ましくない。

[0086] 本発明のタイヤ用シリカ配合ゴム組成物では、前記各成分を、ビニルーシスポリブタジエン(a) 20~80重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 80~20重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部と、シリカを40%以上含有するゴム補強剤(c) 40~100重量部の条件を満足すべく配合する。

前記ビニルーシスポップタジェンの量が前記下限より少ないと、ダイ・スウェルが大き<て加硫物の発熱性が低いゴム組成物が得られず、ビニルーシスポップタジェンの量が前記上限より多いと、組成物のムーニー粘度が大き<なりすぎて成形性が悪<なる。前記ゴム補強剤の量が前記下限より少ないと加硫物の弾性率が低下し、逆に前

記上限より多いとムーニー粘度が大きくなりすぎてタイヤ成形性が悪べする傾向にある。また、ゴムの割合が前記範囲外であると加硫物の耐摩耗性などが低下する。

[0087] 本発明の乗用車タイヤ用ゴム組成物では、前記各成分を、ビニルーシスポップタジエン(a) 1 0~5 0重量%と、スチレンーブタジエンゴム(d) 3 0~7 0重量%と、(a) と(d) 以外のジエン系ゴム(b) 0~6 0重量%とからなるゴム成分(a) + (d) + (b) 1 00重量部とゴム補強剤(c) 40~1 00重量部の条件を満足すべく配合する。

前記ピニルーシスポリブタジェンの量が前記下限より少ないと、加硫物の弾性率が大きい組成物が得られず、ビニルーシスポリブタジェンの量が前記上限より多いと、組成物のムーニー粘度が大きくなりすぎて成形性が悪くなる。前記ゴム補強剤の量が前記下限より少ないと加硫物の弾性率が低下し、逆に前記上限より多いとムーニー粘度が大きくなりすぎてタイヤ成形性が悪化する傾向にある。また、ゴムの割合が前記範囲外であると加硫物の耐摩耗性などが低下する。

[0088] 本発明のタイヤコードコーティング用ゴム組成物では、前記各成分を、ビニルーシスポリプタジエン(a) 10~6 (重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 90~4 (重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部と、ゴム補強剤(c) 30~8 (重量部の条件を満足すべく配合する。

前記ビニルーシスポリブタジエンの量が前記下限より少ないと、加硫物の弾性率が大きい組成物が得られず、ビニルーシスポリブタジエンの量が前記上限より多いと、組成物のムーニー粘度が大きくなりすぎて成形性が悪くなる。前記ゴム補強剤の量が前記下限より少ないと加硫物の弾性率が低下し、逆に前記上限より多いとムーニー粘度が大きくなりすぎてタイヤ成形性が悪べする傾向にある。また、ゴムの割合が前記範囲外であると加硫物の弾性率などが低下したり、金属との接着性が低下したりする。

[0089] 本発明のベーストレント用ゴム組成物では、前記各成分を、ビニルーシスポリブタジェン(a) 20~8 0重量%と、(a) 以外のジェン系ゴム(b) 80~2 0重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 1 00重量部と、ゴム補強剤(c) 25~55重量部の条件を満足すべく配合する。

前記ビニルーシスポリプタジエンの量が前記下限より少ないと、ダイ・スウェルが大

きくて加硫物の発熱性が低いゴム組成物が得られず、ビニルーシスポリブタジエンの量が前記上限より多いと、組成物のムーニー粘度が大きくなりすぎて成形性が悪くなる。前記ゴム補強剤の量が前記下限より少ないとダイ・スウェルが大きくなり、逆に前記上限より多いとムーニー粘度が大きくなりすぎて混練りが困難となり、好ましくない。

[0090] 本発明の高硬度配合ゴム組成物では、前記各成分を、ビニルーシスポップタジエン(a) 20~80重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 80~20重量%とからなるゴム成分(a)+(b) 100重量部と、ゴム補強剤(c) 40~100重量部の条件を満足すべく配合する。

前記ビニルーシスポリブタジエンの量が前記下限より少ないと、ダイ・スウェルが大きくて加硫物の発熱性が低いゴム組成物が得られず、ビニルーシスポリブタジエンの量が前記上限より多いと、組成物のムーニー粘度が大きくなりすぎて成形性が悪くなる。前記ゴム補強剤の量が前記下限より少ないとダイ・スウェルが大きくなり、逆に前記上限より多いとムーニー粘度が大きくなりすぎて混練りが困難となり、好ましくない。

[0091] 本発明の大型車両タイヤ用ゴム組成物では、前記各成分を、ビニルーシスポリブタジエン(a) 1 0~6 0重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 9 0~4 0重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 1 00重量部と、ゴム補強剤(c) 45~7 0重量部の条件を満足すべく配合する。

前記ビニルーシスポリブタジエンの量が前記下限より少ないと、加硫物の弾性率が大きい組成物が得られず、ビニルーシスポリブタジエンの量が前記上限より多いと、組成物のムーニー粘度が大きくなりすぎて成形性が悪くなる。前記ゴム補強剤の量が前記下限より少ないと加硫物の弾性率が低下し、逆に前記上限より多いとムーニー粘度が大きくなりすぎてタイヤ成形性が悪化する傾向にある。また、ゴムの割合が前記範囲外であると加硫物の弾性率などが低下したりする。

[0092] 本発明のゴム組成物は、前記各成分を通常行われているバンバッー、オープンロール、ニーダー、二軸混練り機などを用いて混練りすることで得られる。混練温度は、当該ビニルーシスポップタジエンに含有される1,2ポップタジエン結品繊維の融点より低い必要がある。この1,2ポップタジエン結晶繊維の融点より高い温度で混練すると、ビニルーシスポップタジエン中の微細な短繊維が溶けて球状の粒子等に変形し

てしま<sup>5</sup>から好まし<sup>く</sup>ない。

- [0093] 本発明のゴム組成物には、必要に応じて、加硫剤、加硫助剤、老心防止剤、充填剤、プロセスオイル、亜鉛華、ステアリン酸など、通常ゴム業界で用いられる配合剤を 混練してもよい。
- [0094] 加硫剤としては、公知の加硫剤、例えば硫黄、有機過酸心物、樹脂加硫剤、酸化マグネシウムなどの金属酸心物などが用いられる。
- [0095] 加硫助剤としては、公知の加硫助剤、例えばアルデヒト類、アンモニア類、アミン類、グアニジン類、チオウレア類、チアゾール類、チウラム類、ジチオカーバメイト類、キサンテート類などが用いられる。
- [0096] 老化防止剤としては、アミン・ケトン系、イミダゾール系、アミン系、フェノール系、硫 黄系及び燐系などが挙げられる。
- [0097] 充填剤としては、炭酸カルシウム、塩基性炭酸マグネシウム、クレー、リサージュ、珪藻土等の無機充填剤、再生ゴム、粉末ゴム等の有機充填剤が挙げられる。
- [0098] プロセスオイルは、アロマティック系、ナフテン系、パラフィン系のいずれを用いても よい。
- [0099] 本発明のサイドウォール用ゴム組成物は、ダイ・スウェルが小さく、加硫物が低発熱特性のため、従来公知のサイドウォール用ゴム組成物に代えて、乗用車、バス、トラック、飛行機、ランフラットタイヤ等のタイヤ部材として他のタイヤ部材(キャップトレンド、サイドウォール、サイドウォール補強層、ベーストレッド、カーカス、ベルト、ビード等)と組み合わせて使用することができる。

本発明のタイヤ用シリカ配合ゴム組成物は、ウェットスキッド注を維持しつつ、ダイ・スウェル性能、耐摩耗性能及び低燃費性能の向上が図られ、より高度に性能をバランスさせたタイヤのトレッド・サイトウォールなどの用途に好適である。

本発明の乗用車タイヤ用ゴム組成物は、押出成形加工性に優れ、高速走行性や 湿潤路面把握性及び耐摩耗性の良い特性のため、従来公知のキャップトレッド用ゴム組成物に代えて、乗用車、バス、トラック、飛行機、ランフラットタイヤ等のタイヤ部材として他のタイヤ部材(キでソプトレンド、サイトウォール、サイトウォール補強層、ベーストレッド、カーカス、ベルト、ビード等)と組み合わせて使用することができる。 本発明のタイヤコートコーティング用ゴム組成物は、高弾性率でありなが 6ダイ・スウェルが小さく、グリーンストレングスが大きくて押出成形加工性及び成形性に優れるため、従来公知のタイヤコートコーティング用ゴム組成物に代えて、乗用車、バス、トラック、飛行機、ランフラットタイヤ等のタイヤ部材として他のタイヤ部材(キャップトレッド、サイトウォール、サイトウォール補強層、ベーストレッド、カーカス、ベルト、ビート等)と組み合わせて使用することができる。

本発明のベーストレント用ゴム組成物は、ダイ・スクェルが小さく、加硫物が低発熱特性のため、従来公知のベーストレット用ゴム組成物に代えて、乗用車、バス、トラック、飛行機、ランフラットタイヤ等のタイヤ部材として他のタイヤ部材(キャップトレッドサイトウォール、サイトウォール補強層、ベーストレッドカーカス、ベルト、ビート等)と組み合わせて使用することができる。

本発明の高硬度配合ゴム組成物は、ダイ・スウェルが小さく、加硫物が低発熱特性のため、従来公知の高硬度配合ゴム組成物に代えて、乗用車、バス、トラック、飛行機、ランフラットタイヤ等のタイヤ部材として他のタイヤ部材(キャップトレッド、サイトウオール、サイトウオール補強層、ベーストレッドカーカス、ベルト、ビート等)と組み合わせて使用することができる。

本発明の大型車両タイヤ用ゴム組成物は、高弾性率でありなが 6ダイ・スウェルが小さく押出加工性に優れるため、従来公知のキャップトレッド用ゴム組成物に代えて、乗用車、バス、トラック、飛行機、ランフラットタイヤ等のタイヤ部材として他のタイヤ部材(キャップトレッド、サイドウォール、サイドウォール補強層、ベーストレッド、カーカス、ベルト、ビード等)と組み合わせて使用することができる。

### 実施例

- [0100] 以下に本発明に基づ<実施例について具体的に記載する。実施例及び比較例において、得られたビニルーシスポップタジエンゴムの素ゴムの物性、及び得られたゴム組成物の配合物の物性と加硫物の物性は以下のよっにして測定した。
  - (1)沸騰n-ヘキサン不溶分(H.I.);2gのビニルーシスポップタジエンゴムを200m 1のn-ヘキサンにて4時間ソックスレー抽出器によって沸騰抽出した抽出残部を重量 部で示した。

- (3) シスーボリブタジェンゴムのトルエン溶液粘度;シスーボリブタジェンの2.5℃に おける5重量%トルエン溶液の粘度を測定してセンチポイズ(cp)で示した。
- (4)ダイ・スウェル;加工性測定装置(モンサント社、MpT)を用いて配合物の押出加工性の目安として100°C、100sec-1のせん断速度で押出時の配合物の断面積とダイオリフィス断面積(但し、L/D=1.5 mm/1.5 mm)の比を測定して求めた。また比較例を100とし、指数を算出した。数値が小さい程押出し加工性が良好なことを示す。
- (5) 引張弾性率;JIS K6251に従い、引張弾性率M100を測定した。また比較例を100とし、指数を算出した。数値が大きい程引張応力が高いことを示す。
- (5') 引張弾性率;JIS K6251に従い、引張弾性率M3 00を測定した。また比較例を1 00とし、指数を算出した。数値が大きい程引張応力が高いことを示す。
- (6) 反機弾性;JIS K6255に規定されている測定法に従い測定した。また比較例を100とし、指数を算出した。数値が大きい程反機弾性が良好なことを示す。
- (7)発熱量·永久歪;JIS K6265に規定されている測定方法に準じて測定した。また比較例を100とし、指数を算出した。発熱量、永久歪いずれも数値が小さい程良好な物性であることを示す。
- (8) 低燃費性(低発熱性);JIS K6265に規定されている測定方法に準じて測定した。また比較例を100とし、指数を算出した。数値が小さい程良好な物性であることを示す。
- (9) ピコ摩耗; ASTM D2228に従いピコ摩耗指数を測定し、比較例を100として指数を算出した。数値が大きい程ピコ摩耗性能が高く良好な物性を示す。
- $(1\ 0)$  ウェットスキッド 注;ポータブルウェットスキットテスターを使用し、スリー エム社のセーフティーウォーク(タイプB)を用いて測定した。また、比較例を $1\ 00$ として指数を算出した。数値が大きい程ウェットスキッド注能が高く良好な物性を示す
- (11)グリーンモジュラス;未加硫ゴムを3号ダンベルに打ち抜いて試験片とし、室温、200mm/minの引張速度で測定した。また比較例を100とし、指数を算出した。

数値が大きい程グリーンモジュラスが高く良好なことを示す。

- (12)金属との接着強さ;ASTM D2229に準じて測定した。比較例を100とし、指数を算出した。数値が大きい程金属との接着強さが高く良好なことを示す。
- (13)硬度;JIS K6253に準じてタイプAデュロメーターを用いて室温で測定した。 比較例を100として指数を算出した。数値が大きいほど硬度が高く良好な物性である ことを示す。

## [0101] (実施例1-1)

(A)ビニルーシスポ<sup>リ</sup>ブタジエンの製造

窒素ガスで置換した内容1.5Lの撹絆機つきステンしス製反応槽中に重合溶液1. CL (ブタジエン; 31.5wt%、2-ブテン類; 28.8wt%、シクロヘキサン; 39.7wt%)を入れ、水1.7mmol、ジエチルアルミニウムクロライド2.8mmol、二硫 (出炭素 0.3 mmol、シクロオクタジエン13.0mmol、コバルトオクトエード0.005mmolを加え、4のCで2の分間撹絆し、1,4シス重合を行った。この時少量のシスポリブタジエン重合液を反応槽より取り出し、乾燥した後得られたシスーボリブタジエンゴムのトルエン溶液粘度を測定したところ175であった。その後、ブタジエン15 Cml、水1.1mmol、トリエチルアルムニウムクロライド3.5mmol、コバルトオクトエード0.04mmolを加え、4のCで2の分間撹絆し、1,2シンジオ重合を行った。これに老 (出防止剤エタノール溶液を加えた。その後、末反応のブタジエン及び2-ブテン類を蒸発除去し、収量66gで、HI; 40.5%のビニルーシスポリブタジエンを得た。このっち58gのビニルーシスポリブタジエンを多クロヘキサンに溶解させ、ビニルーシスポリブタジエンスラリーを作製した。

# [01 02] (B<sub>)</sub>シスポップタジエンの製造

窒素ガスで置換した内容1.5Lの撹絆機つきステンレス製反応槽中に、重合溶液1.0L(ブタジエン;31.5wt%、2-ブテン類;28.8wt%、シクロヘキサン;39.7wt%)を入れ、水1.7mmol、ジエチルアルミニウムクロライド2.gmmol、シクロオクタジエン200mmol、コバルトオクトエート0.005mmolを加え、60℃で20分間撹絆し、1,4シス重合を行った。これに老化防止剤エタノール溶液を加えて重合を停止した。その後、末反応のブタジェン及び2-ブテン類を蒸発除去し、81gのムーニー粘度2

9.0、トルエン溶液粘度48.3のシスポリブタジェンを得た。この操作を2回実施し、合わせて162gのシスーボリブタジェンをシクロヘキサンに溶解させ、シスーボリブタジェンシクロヘキサン溶液を作製した。

[0103] (A)+(B)混合物ビニルーシスポップタジエンゴムの製造

窒素ガスで置換した内容 5. OLの撹絆機 つきステンレス製反応槽 中に前述で述べたシスポリブタジエン162gが溶解したシスーボリブタジエンシクロヘキサン溶液を入れ、そこに前述で述べたビニルーシスポリブタジエン58gを含むビニルーシスポリブタジエンシクロヘキサンスラリーを撹絆しなが 5添加した。スラリー添加後 1 時間撹絆した後、105°Cで6 0分間真空乾燥して、(A) + (B) 混合物ビニルーシスポリブタジエンゴム22 Qgを得た。この重合体混合物は、ML;61.1、HI;11.9%であった。

[0104] (比較例1-1)

窒素ガスで置換した内容 5Lの撹絆機 つきステンレス製反応槽 中に、重合溶液 3.5 L (ブタジエン; 31.5wt%、2-ブテン類; 28.8wt%、シクロヘキサン; 39.7wt%)を入れ、水 5.3mmol、ジエチルアルミニウムクロライド10.5mmol、二硫 ペロ炭素 1.8 mmol、シクロオクタジエン400mmol、コバルトオクトエートの。Q4mmolを加え、40℃で20分間撹絆し、1,4シス重合を行った。その後、ブタジエン560ml、水 4.5mmol、トリエチルアルムニウムクロライド13.4mmol、コバルトオクトエートの。Q4mmolを加え、40℃で20分間撹絆し、1,2シンジオ重合を行った。これに老 ペ曲防止剤エタノール溶液を加えて重合を停止した。その後、末反応のブタジエン及び2-ブテン類を蒸発除去し、105℃で60分間真空乾燥して、1,4シス-1,2ビニル重合体350%得た。このVCRは、ML;58.0、HI;11.8%であった。

[016] 前記の実施例と比較例にあるビニルーシスポリプタジエンゴムを表1の配合表に従ってプラストミルでカーボンブラック、プロセスオイル、亜鉛華、ステアリン酸、老一防止剤を加えて混練する一次配合を実施し、次いでロールにて加硫促進剤、硫黄を添加する二次配合を実施し、配合ゴムを作製した。この配合ゴムを用い、ダイ・スウェルを測定した。更にこの配合ゴムを目的物性に応じて成型し、15 0℃にてプレス加硫し加硫物を得た後、物性測定を行った。それぞれの物性測定結果について、比較例を100とした指数で表し、表2に示した。

## [0106] [表1]

	町合量 (重量部)
ビニルーシスポップタジエン	1 0 0
HAFカーボンブラック	5 0
プロセスオイル	1 0
亜鉛華1号	5
ステアリン酸	2
老化防止剤(注1)	1 上
加硫促進剤 (注2)	1
硫黄	1.5

(注1) アンテージAS(アミンとケトンの一合物)

(注2) ノクセラーCZ(N-シクロヘキシル-2-ベンゾチアゾールスルフェンアミド [0107] [表2]

	実施例 1-1	比較例 1-1
成分(A) シスポップタジェンの トル エン溶液粘度	175	_
H. I. (%)	40,5	
成分(B) ムー <u>ニー</u> 粘度	<b>29</b> 48, 3	
トル エン溶液粘度	46, 3	<b> </b>
全ポッマー シスポップタジエンの トルエン溶液粘度		49. 9
ムーニー粘度	61.1	58. 8 11. 8
H . I . (%)	11. 7	1
配合物物性 ダイ・スウェル	91	100
加硫物物性	1 19	100
引張弾性率 M100 反発弾性	106	100
発熱試験	88	100
発熱量△T 氷久歪	85	100

## [0108] (実施例2-1)

(A)ビニルーシスポ<sup>リ</sup>ブタジエンの製造

窒素ガスで置換した内容1.5Lの撹絆機つきステンレス製反応槽中に重合溶液1. OL (ブタジエン; 31.5wt%、2-ブテン類; 28.8wt%、シクロヘキサン; 39.7wt%)を入れ、水1.7mmol、ジエチルアルミニウムクロライト2.9mmol、二硫 ペロ炭素 0.3 mmol、シクロオクタジエン13.0mmol、コバルトオクトエー Ю.006mmolを加え、4 o℃で2 0分間撹絆し、1,4シス重合を行った。その後、ブタジエン15 0ml、水1.1mmol、トリエチルアルムニウムクロライト3.5mmol、コバルトオクトエー Ю.04mmolを加え、4 o℃で2 0分間撹絆し、1,2シンジオ重合を行った。これに老 付防止剤エタノール溶液を加えた。その後、末反応のブタジエン及び2-ブテン類を蒸発除去し、収量66gで、HI; 4 0.5%のビニルーシスポリブタジエンを得た。このっち58gのビニルーシスポリブタジエンをシクロヘキサンに溶解させ、ビニルーシスポリブタジエンスラリーを作製した。

## [0109] (B)シスポップタジェン溶液の製造

窒素ガスで置換した内容3.0Lの撹絆機つきステンレス製反応槽中に、シクロヘキサ2.0Lを入れ、そこに136gのML粘度29の宇部興産(株)製シスーシスポリブタジエン(商品名"UBEPOL-BR13 (B")を溶解させ、シスーボリブタジエンシクロヘキサン溶液を作製した。

[0110] (A)+(B)混合物ビニルーシスポリブタジエンゴムの製造

窒素ガスで置換した内容 5.0Lの撹絆機 つきステンレス製反応槽 中に前述で述べたシスポップタジエン136gが溶解したシスーボップタジエンシクロヘキサン溶液を入れ、そこに前述で述べたビニルーシスポップタジエン58gを含むビニルーシスポップタジエンシクロヘキサンスラリーを撹絆しなが 6添加した。スラリー添加後 1 時間撹絆した後、105°Cで60分間真空乾燥して、(A)+(B)混合物ビニルーシスポップタジエンゴム194gを得た。この重合体混合物は、ML=60, HI=12.1%であった。

## [0111] (実施例2-2)

(B) におけるシスポリブタジエンとして、BR150L (宇部興産(株)製)を用いた以外

は実施例 $_{2-1}$ と同じ方法でビニルーシスポップタジエンを得た。この重合体混合物は、 $_{\rm ML}$  = 68,  $_{\rm HI}$  = 11. 9%であった。

## [0112] (実施例2-3)

 $(B_{\rm j})$  におけるシスポリブタジエンとして、 ${\rm BRO1}$  (JSR社製) を用いた以外は実施例2-1と同じ方法でビニルーシスポリブタジエンを得た。この重合体混合物は、 ${\rm ML}$  = 69,  ${\rm HI}$  = 12. 0%であった。

## [0113] (実施例2-4)

(A) におけるビニルーシスポリブタジェンの製造において、1.4シス重合前の重合溶液1.0Lに再沈精製したポリイソプレン(JSR社製IR2200) 10G溶解した以外は実施例2-1と同じ方法でビニルーシスポリブタジェンを得た。

この重合体混合物は、ML = 62, HI = 12.1%であった。

### [0114] (比較例2-1)

窒素ガスで置換した内容 5Lの撹絆機 つきステンレス製反応槽 中に、重合溶液 3.5 L (ブタジエン; 31.5 wt%、2-ブテン類; 28.8 wt%、シクロヘキサン; 39.7 wt%) を入れ、水 5.3 mmol、ジエチルアルミニウムクロライド Q.5 mmol、二硫 ペロ炭素 1.8 mmol、シクロオクタジエン4 Q.0 mmol、コバルトオクトエー 10.04 mmolを加え、40℃で20分間撹絆し、1,4シス重合を行った。その後、ブタジエン560ml、水 4.5 mmol、トリエチルアルムニウムクロライド

- 13.4mmol、コバルトオクトエートO. C4mmolを Pえ、6 CCで2 C分間撹絆し、1,2 シンジオ重合を行った。これに老中防止剤エタノール溶液を加えて重合を停止した。その後、末反応のブタジエン及び2-ブテン類を蒸発除去し、1 C5 CCで6 C分間真空 乾燥して、1,4シス-1,2ビニル重合体35 Cg得た。このVCRは、ML;58、HI;11.8%であった。
- [0115] 前記の実施例と比較例にあるビニルーシスポップタジエンゴムを表3の配合表に従ってプラストミルでカーボンブラック、プロセスオイル、亜鉛華、ステアリン酸、老一防止剤を加えて混練する一次配合を実施し、次いでロールにて加硫促進剤、硫黄を添加する二次配合を実施し、配合ゴムを作製した。この配合ゴムを用い、ダイ・スウェルを測定した。更にこの配合ゴムを目的物性に応じて成型し、15 0C にてプレス加硫し

加硫物を得た後、物性測定を行った。それぞれの物性測定結果について、比較例を100とした指数で表し、表4に示した。

## [0116] [表3]

	配合量(重量部)
ビニルーシスポップタジ <b>エ</b> ン	1 0 0
HAFカーボンブラック	5 0
<u> </u>	1 0
プロセスオイル	-
亜鉛華1号	5
ステアリン酸	2
	1
老化防止剤 (注1)	
加硫促進剤 (注2)	1
硫黄	1.5
<b> </b>	

- (注1) アンテージAS(アミンとケトンの心合物)
- (注2) ノクセラーCZ(N-シクロヘキシルー2-ベンゾチアゾールスルフェンP=ド [0117] [表4]

	実施例				比較例
	2-1	2_2	2-3	2_4	2-1
成分 (A)			Ì		
シスポリプタジエンのムーニー粘度	34	3 <b>4</b>	34	_	_
シスポリプタシ゚エンのトルエン溶液粘度	88	88	88	_	_
ポリイソプレン(IR)のムーニー粘度	_		-	90	} —
н. 1. %)	4 <sup>0</sup> . 5	405	4 Q 5	36.2	
成分(B)					
ルガ (D) ム <u>一二</u> 一粘 <sup>厘</sup> :	29	43	44	29	_
トルエン溶液粘 <sup>度</sup>	31	10 [	150	30	
全ポリマー (A+B)				<u> </u>	
ムーニー粘度	60	68	69	62	58
I R (%)	l —	-	_	5.0	<u> </u>
H. I. (%)	12.1	11.9	12. 0	12.1	11.fl
配合物物性					100
ダイュスウェル	95	93,	94	93	100
加硫物物世:		1			100
引張弹性率 M1 00	112	122	118	115	1 .
反発弾性	101	103	102	102	100
<b>國語機等</b>	1	1			100
発熱量 △T	99	96	98	97	100
永久歪	97	94	97	96	100

### 0118] (実施例3-1)

# (A) ビニル - シスポリブタジエンの製造

再沈精製した宇部興産 (株)製シスーボリブタジエンゴム (商品名"UBEPOL-BR 13 OB") 4 Qgを、内容1.5Lの撹絆機つきステンレス製反応槽中に入れ、窒素ガスで置換した後、シクロヘキサン35 Qmlを加え溶解させた。この溶液にブタジエン15 Qml、水1.1mmol、トリエチルアルムニウムクロライド3.5mmol、コバルトオクトエートO. O²lmmclを加え、40°\_でg O分間撹絆し、1,2シンジオ重合を行った。これに老べ「防止剤入りエタノール溶液を加えた。その後、末反応のブタジエンを蒸発除去し、収量63gで、HI;36.2%のビニルーシスポリブタジエンを得た。このっち58gのビニルーシスポリブタジエンをシクロヘキサンに溶解させ、ビニルーシスポリブタジエンスラリーを作製した。

# [0119] 「19) シスポリブタジ エンの製造

窒素ガスで置換した内容1.5Lの撹絆機 つきステンレス製反応槽中に、重合溶液1.0L(ブタジエン;31.5wt%、2-ブテン類;28.8wt%、シクロヘキサン;39.7wt%

)を入れ、水1.7mmol、ジエチルアルミニウムクロライド2.gmmol、シクロオクタジエン20 ommol、コバルトオクトエード0.006mmolを Pえ、6 0℃で2 0分間撹絆し、1 ,4シス重合を行った。これに老心防止剤エタノール溶液を加えて重合を停止した。その後、末反応のブタジエン及び2-ブテン類を蒸発除去し、81gのムーニー粘度 2 9、トルエン溶液粘度48のシスポリブタジエンを得た。この操作を2回実施し、このっち114gのシスーボリブタジエンおンクロヘキサンに溶解させ、シスーボリブタジエンシクロヘキサン溶液を作製した。

[0120] (A)+(B)混合物ビニルーシスポップタジエンゴムの製造

窒素ガスで置換した内容 5. OLの撹絆機 つきステンレス製反応槽 中に前述で述べたシスポップタジエン114g が溶解したシスーボップタジエンシクロヘキサン溶液を入れ、そこに前述で述べたビニルーシスポップタジエン58gを含むビニルーシスポップタジエンシクロヘキサンスラリーを撹絆しなが 6添加した。スラリー添加後 1 時間撹絆した後、105  $^{\circ}$ C  $^{\circ}$ C  $^{\circ}$ C  $^{\circ}$ O分 間真空乾燥して、 $^{\circ}$ C  $^{$ 

[0121] (実施例3-2)

(A) における宇部興産 (株) 製シスーポリブタジェンゴムとして商品名"UBEPOLーBR15OL"を用いた以外は実施例3-1と同じ方法でビニルーシスポリブタジェンゴムを得た。この重合体混合物は、ML;63、HI;12. 0%であった。

[0122] (実施例3-3)

(A) におけるシスーボリブタジェンゴムとしてJSR 社製 (商品名 "JSR-BR OL")を用いた以外は実施例3-1と同じ方法でビニルーシスポリブタジェンゴムを得た。この重合体混合物は、ML;64、HI;11. 7%であった。

[0123] (実施例3-4)

(A) において宇部興産 (株) 製シスーボリブタジェンゴム (商品名"UBEPOL-BR 130B") 30g 町 SR 社製ポリイソプレンゴム (商品名"J SR -IR2200") 1 Q (BR+IR = 4 Q g) を用いた以外は実施例3-1 と同じ方法でビニルーシスポリブタジェンゴムを得た。この重合体混合物は、ML; 58、HI; 12. 3% であった。

[0124] (比較例3-1)

窒素ガスで置換した内容 5Lの撹絆機 つきステンレス製反応槽 中に、重合溶液 3.5 L (ブタジエン; 31.5wt%、2-ブテン類; 28.8wt%、シクロヘキサン; 39.7wt%) を入れ、水 5.3mmol、ジエチルアルミニウムクロライド10.5mmol、二硫 (中炭素 1.8 mmol、シクロオクタジエン40 ommol、コバルトオクトエートの.04mmolを加え、40でで20分間撹絆し、1,4シス重合を行った。その後、ブタジエン560ml、水 4.5mmol、トリエチルアルムニウムクロライド

13.4mmol、コバルトオクトエー Ю. Q4mmolを加え、6 gCで2 g分間撹絆し、1,2 シンジオ重合を行った。これに老中防止剤エタノール溶液を加えて重合を停止した。その後、末反応のブタジエン及び2-ブテン類を蒸発除去し、1 g5 °Cで6 g分間真空乾燥して、1,4シス-1,2ビニル重合体35 Q4得た。このVCRは、ML;58、HI;11.8%であった。

前記の実施例と比較例にあるビニルーシスポリブタジエンゴムを表5の配合表に従ってプラストルでカーボンブラック、プロセスオイル、亜鉛華、ステアリン酸、老一防止剤を加えて混練する一次配合を実施し、次いでロールにて加硫促進剤、硫黄を添加する二次配合を実施し、配合ゴムを作製した。この配合ゴムを用い、ダイ・スウェルを測定した。更にこの配合ゴムを目的物性に応じて成型し、15 0℃にてプレス加硫し加硫物を得た後、物性測定を行った。それぞれの物性測定結果について、比較例を100とした指数で表し、表6に示した。

[0125] [表5]

	配合量(重量部)
ピニルーシスポッブタジェン	1 0 0
HAFカーボンブラック	<b>5</b> 0
プロセスオイル	1 0
一	5
ステアリン酸	2
老化防止剤(注1)	1, E
加硫促進剤 (注2)	1
硫黄	1.5

(注1) アンテージAS(アミンとケトンの心合物)

(注2) ノクセラーCZ(Nーシクロヘキシルー2ーベンゾチアゾールスルフェンアミド [0126] [表6]

			5例		比較例
	3-1	3_2	3–3	3_4	3-1
成分(A)	20	43	44	29	_
シスオ・リフ・タゾェンのムーご一粘度	29	105	150	30	_
シスポリプタシ゚ェンのト帖ン溶液粘度	30	103	150	90	
ガリげァレン (IR) のムーニー粘度	26.3	41. 3	38, 4	37.1	
H. I. (%)	36, 2	41. 3	36.4		
成分(B) ~	29	29	29	29	.—
ムーニ <sup>ー</sup> 粘度	48	48	48	48	
トルエン溶液粘度	48		<del>                                     </del>		
全ポリマー (A+B)		63	64	58	58
ムーニー粘度	58	63	04	5.2	<del>-</del>
I <b>R</b> (%)	1 , 2 ,	12. 0	11.7	12.3	11.8
H. I. (%)	12, 2	12. 0	11. /	12.5	
配合物物性 ダイ・スウェル	95	92	94	95	100
加硫物物性					1
引張弾性率 M100	117	120	119	118	100
反発弹性	102	104	103	102	100
世	1		-	1	
発熱量 口T	98	96	97	97	100
永入歪	96	95	96	95	100

[0127] (実施例4-1)

# (A)ビニルーシスポ<sup>リ</sup>ブタジエンの製造

再沈精製した宇部興産(株)製シスーボリブタジエンゴム(商品名"UBEPOL-BR 15 OL")4 Qgを、内容1.5Lの撹絆機つきステンレス製反応槽中に入れ、窒素ガスで置換した後、シクロヘキサン35 Qmlを加え溶解させた。この溶液にブタジエン15 Qml、水1.1mmol、トリエチルアルムニウムクロライド3.5mmol、コバルトオクトエートO. O4mmolを 沪え、4 OCで2 O分間撹絆し、1,2シンジオ重合を行った。これに老 「で防止剤入りエタノール溶液を加えた。その後、末反応のブタジエンを蒸発除去し、収量67gで、HI;403%のビニルーシスポリブタジエンを得た。このっち58gのビニルーシスポリブタジエンをもた。このっち58gのビニルーシスポリブタジエンをシクロヘキサンに溶解させ、ビニルーシスポリブタジエンスラリーを作製した。

# [0128] (B)シスポリブタジエン溶液の製造

窒素ガスで置換した内容3.0Lの撹絆機つきステンレス製反応槽中に、シクロヘキサ2.0Lを入れ、そこに132gのML粘度43の宇部興産(株)製シスーシスポリブタジエン(商品名"UBEPOL-BR15 (L")を溶解させ、シスーボリブタジエンシクロヘキサン溶液を作製した。

[0129] (A)+(B)混合物ビニルーシスポップタジェンゴムの製造

窒素ガスで置換した内容 5. OLの撹絆機 つきステンレス製反応槽 中に前述で述べたシスポリブタジエン132gが溶解したシスーボリブタジエンシクロヘキサン溶液を入れ、そこに前述で述べたビニルーシスポリブタジエン58gを含むビニルーシスポリブタジエン58gを含むビニルーシスポリブタジエンシクロヘキサンスラリーを撹絆しなが 6添加した。スラリー添加後1時間撹絆した後、105°Cで60分間真空乾燥して、(A)+(B)混合物ビニルーシスポリブタジエンゴム190gを得た。この重合体混合物は、ML;72、HI;12.3%であった。

# [0130] (実施例4-2)

(A) における宇部興産 (株) 製シスーボリブタジエンゴムとして商品名 "UBEPOL-BR13 (B"を用いた以外は実施例4-1と同じ方法でビニルーシスポリブタジエンゴムを得た。この重合体混合物は、ML; 7 (2) HI; 12. (9%であった。

# [0131] (実施例4-3)

(B) におけるシスーボリブタジエンゴムとしてJSR社製(商品名"JSR-BR01")を用

いた以外は実施例4-1と同じ方法でビニルーシスポリブタジェンゴムを得た。この重合体混合物は、ML;74、HI;11.9%であった。

# [0132] (実施例4-4)

(A) において宇部興産(株) 製シスーボップタジェンゴム(商品名"UBEPOL-BR 150L") 30g町SR社製ポッイソプレンゴム(商品名"JSR-IR2200") 1 0g (BR+IR ニ40g) を用いた以外は実施例4-1と同じ方法でビニルーシスポップタジェンゴムを得た。この重合体混合物は、ML;75、HI;12.2%であった。

# [0133] (比較例4-1)

窒素ガスで置換した内容 5Lの撹絆機 つきステンレス製反応槽 中に、重合溶液3.5 L (ブタジエン; 31.5 wt %、2-ブテン類; 28.8 wt %、シクロヘキサン; 39.7 wt %)を入れ、水5.3 mmol、ジエチルアルミニウムクロライド1 Q 5 mmol、二硫 □炭素1.8 mmol、シクロオクタジエン4 Q 0 mmol、コバルトオクトエートO. Q4 mmolを加え、4 Q ℃で2 Q分間撹絆し、1,4シス重合を行った。その後、ブタジエン56 Qml、水4.5 mmol、トリエチルアルムニウムクロライド、4 mmol、コバルトオクトエートO. Q4 mmolを加え、6 QCで2 Q分間撹絆し、1,2シンジオ重合を行った。これに老 □防止剤エタノール溶液を加えて重合を停止した。その後、末反応のブタジエン及び2-ブテン類を蒸発除去し、1 Q5 ℃で6 Q分間真空乾燥して、1,4シス-1,2ビニル重合体35 Q。得た。このVCRは、ML;58.0、HI;11.8%であった。

[0134] 前記の実施例と比較例にあるビニルーシスポリブタジエンゴムを表7の配合表に従ってプラストミルでカーボンブラック、プロセスオイル、亜鉛華、ステアリン酸、老一防止剤を加えて混練する一次配合を実施し、次いでロールにて加硫促進剤、硫黄を添加する二次配合を実施し、配合ゴムを作製した。この配合ゴムを用い、ダイ・スウェルを測定した。更にこの配合ゴムを目的物性に応じて成型し、15 OCにてプレス加硫し加硫物を得た後、物性測定を行った。それぞれの物性測定結果について、比較例を100とした指数で表し、表8に示した。

#### [0135] [表7]

	配合量(重量部)
ビニルーシスポッブタジエン	1 0 0
HAFカーボンブラック	<b>5 0</b>
プロセスオイル	1 0
亜鉛華 1 号	5
ステアリン酸	2
老化防止剤(注1)	1
加硫促進剤 (注2)	1 ±
硫黄	1.5

(注1) アンテージAS(アミンとケトンの4つ合物)

(注2) ノクセラーCZ(Nーシクロヘキシルー2ーベンゾチアゾールスルフェンアミド

[0136] [表8]

		実施	例		比較例
	4-1	4_2	4_3	4_4	4-1
成分 (A)				ĺ	
シスが リフ・タシ°エン のムー=一粘度	29	43	44	29	_
シススポリプタシ゚ェンのトルェン溶液粘度	30	105	150	30	_
がリイソプレン(IR)のムーニー粘度	_ '	_	_	90	_
H. I. (%)	36. 2	41.3	· 38. 4	37.1	
成分(B)					
ムーニー粘度	29	29	29	29	<u> </u>
トルエン溶液粘度	48	48	48	48	
全ポリマー (A+B)				1	<u> </u>
エバッマーにおき	56	63	64	58	58
IR (%)	<b>)</b> —		<b> </b>	5,2	ł –
H. I. (%)	12. 2	12. 0	11.7	12.3	11.8
配合物物性				)	
ダイ・スウェル	95	92	94	95	100
加硫物物性					ļ <u></u>
引張弹性率 M 1 0 0	117	120	119	118	100
反発弾性	102	104	103	102	100
<b>発熱試験</b>		l			
発熱量 AT	98	96	97	97	100
永久歪	96	95	96	95	100

## [0137] (実施例5)

(サイトウォール用ゴム組成物)

(ビニルーシスポリブタジ エンサンプル1の製造)

(A)ビニルーシスポリブタジエンの製造

窒素ガスで置換した内容1.5Lの撹絆機つきステンレス製反応槽中に重合溶液1. CL (ブタジエン; 31.5wt%、2-ブテン類; 28.8wt%、シクロヘキサン; 39.7wt%)を入れ、水1.7mmol、ジエチルアルミニクムクロライト2.gmmol、二硫化炭素 0.3 mmol、シクロオクタジエン13.0mmol、コバルトオクトエート0.006mmolを加え、40Cで20分間撹絆し、1,4シス重合を行った。この時少量のシスポリブタジエン重合液を反応槽より取り出し、乾燥した後得られたシスーボリブタジエンゴムのトルエン溶液粘度を測定したところ175であった。その後、ブタジエン150ml、水1.1mmol、トリエチルアルムニウムクロライド3.5mmol、コバルトオクトエート0.04mmolを加え、40Cで20分間撹絆し、1,2シンジオ重合を行った。これに老べ出防止剤エタノール溶液を加えた。その後、末反応のブタジエン及び2-ブテン類を蒸発除去し、収量66gで、HI;405%のビニルーシスポリブタジエンを得た。このっち58gのビニルーシスポリブタジエンをきクロヘキサンに溶解させ、ビニルーシスポリブタジエンスラリーを作製した。

# [0138] (B)シスポリプタジエンの製造

窒素ガスで置換した内容1.5Lの撹絆機つきステンレス製反応槽中に、重合溶液1.0L(ブタジエン;31.5wt%、2-ブテン類;28.8wt%、シクロヘキサン;39.7wt%)を入れ、水1.7mmol、ジエチルアルミニウムクロライド2.gmmol、シクロオクタジエン200mmol、コバルトオクトエート0.005mmolを加え、60℃で20分間撹絆し、1,4シス重合を行った。これに老中防止剤エタノール溶液を加えて重合を停止した。その後、末反応のブタジェン及び2-ブテン類を蒸発除去し、81gのムーニー粘度29.0、トルエン溶液粘度48.3のシスポリブタジェンを得た。この操作を2回実施し、合わせて162gのシスーボリブタジェンをシクロヘキサンに溶解させ、シスーボリブタジェンシクロヘキサン溶液を作製した。

[0139] (A)+(B)混合物ビニルーシスポリブタジエンゴムの製造

窒素ガスで置換した内容 5. CLの撹絆機 つきステンレス製反応槽 中に前述で述べたシスポリブタジエン162g が溶解したシスーボリブタジエンシクロヘキサン溶液を入れ、そこに前述で述べたビニルーシスポリブタジエン58gを含むビニルーシスポリブタジエン50ロヘキサンスラリーを撹絆しなが 5添加した。スラリー添加後 1 時間撹絆した後、105 で 6 の分間真空乾燥して、(A) + (B) 混合物ビニルーシスポリブタジェンゴム9g0gを得た。この重合体混合物は、ML; 61.1、HI; 11.9% であった。

[0140] (ビニルーシスポリブタジエンサンプル2の製造)

窒素ガスで置換した内容5Lの撹絆機つきステンしス製反応槽中に、重合溶液3.5 L(ブタジエン;31.5wt%、g-ブテン類;28.8wt%、シクロヘキサン;39.7wt%)を入れ、水5.3mmol、ジエチルアルミニウムクロライド10.5mmol、二硫 和炭素1.8 mmol、シクロオクタジエンAで、0mmol、コバルトオクトエード0.04mmolを加え、40℃で2n分間撹絆し、1,4シス重合を行った。その後、ブタジエン56 0ml、水4.5mmol、トリエチルアルムニウムクロライド13.2mmol、コバルトオクトエード0.04mmolを加え、An℃で2n分間撹絆し、1,2シンジオ重合を行った。これに老 和防止剤エタノール溶液を加えて重合を停止した。その後、末反応のブタジエン及び2-ブテン類を蒸発除去し、105℃で6n分間真空乾燥して、1,4シス-1,2ビニル重合体35 0g得た。このVCRは、ML;58.0、HI;11.8%であった。

[0141] 前記サンプル1とサンプル2の物性を表9に示した。

## [0142] 「表9]

	サンプル1	サンプル2
成分(A) シスポップタジェンのトルエン溶液粘度 H、I.(%)	175 4 Q 5	_ _
成分(B) ムーニー粘度 トルエン溶液粘度	<b>29</b> 48. 3	_ _
全ポッマー シスポップタジエンのトルエン溶液粘度 ムーニー粘度 H. I.(%)	— 61. 1 11. 9	49. 9 58. 8 11. 8

# [0143] (実施例5-1 ~5-5)(比較例5-1 ~5-3)

前記サンプル1及びサンプル2を用い、表1 Oに示す配合処方の $^{5}$ ち、加硫促進剤、硫黄を除<配合剤を1. 7Lの試験用バシ<sup>ベリーミキ</sup>サーを使用して混練し、サイドウオール用ゴム組成物である混練物を得た。この際、最高混練温度を170~18 OC に調節した。次いで、この混練物を1 Oインチロール上で加硫促進剤、硫黄を混練し、これをシート状にロール出しした後、金型に入れて加硫し、加硫物を得た。加硫は15 OC、、3 O分で行った。結果をまとめて表1 Oに示す。

表中、ダイ・スウェル、300% 引張弾性率、低燃費性は各々比較例5-1 に対する相対値を表す。尚、比較例5-1 におけるダイ・スウェルは2.27、300% 引張弾性率は9.7MPa、低燃費性は温度上昇が14.7C観測された。

[0144] 実施例の組成物は、比較例と比べて弾性率が大幅に改善されて、且つダイ・スウェルと低燃費性が高度にバランスしている。一方、比較例の組成物においては、カーボンブラックの配合量が多いと発熱特性が悪べした。また、本発明を満たさないビニルーシスポリプタジエンの使用や、本発明のビニルーシスポリプタジエンの使用量が少ないと改善効果は期待するレベルに到達しなかった。

[0145] [表10]

			実施例	比較例				
配合表	5-1	5-2	5-3	5-4	5-5	5-1	5-2	5-3
ピニル・シスポリプタシ゚エン種類	サンフ N 1	サンプ・ル 1	サンプ・1	サンプ ル 1	サンプ・ル 1	サンプ ル2	サンプ ル 1	サンプ・ル 1
量 (部数)	60	60	60	80	40	60	60	10
NR (注1)	40	40	40	20	60	40	40	90
カーボンブラック N330	40	55	30	40	40	40	70	40
アロマティックオイル	10	10	10	10	10	10	10	10
酸化亜鉛	3	3	3	3	3	3	3	3
ステアリン酸	2	2	2	2	2	2	2	2
老化防止剤(注2)	1	1	1	1	1	1	1	1
加硫促進剤(注3)	1.0	1.0	1.0	0.9	0.8	1.0	1.0	0.7
硫黄	1.5	1.5	1. 5	1.7	2. 0	1. 5	1.5	2. 2
配合物物性							İ	
ダイ・スウェル指数	87	77	97	82	96	100	73	115
加硫物物性								
300%引張弹性率(指数)	131	162	111	113	126	100	179	80
低燃費性 (指数)	85	93	76	80	88	100	109	103

### [0146] (注1)NR;RSS#1

(注2)老心防止剤;アンテージAS(アミンとケトンの反応物)

(注3)加硫促進剤 yクセラーCZ (N-シクロヘキシルー2-ベンゾチアゾールスルフェンアミド

# [0147] (実施例6-1 $\sim$ 6-4) (比較例6-1 $\sim$ 6-2)

(タイヤ用シリカ配合ゴム組成物)

前記サンプル1及びサンプル2を用い、表皿に示す配合処方の $^5$ ち、加硫促進剤、硫黄を除 $^5$ 配合剤を $^1$ . 7Lの試験用バ $^5$ パリーミキサーを使用して混練し、サイドウォール用ゴム組成物である混練物を得た。この際、最高混練温度を $^1$ 70~ $^1$ 8  $^1$ 8  $^1$ 8  $^1$ 9 にごれをシート状にロール出しした後、金型に入れて加硫し、加硫物を得た。加硫は $^1$ 50  $^1$ 9 、30分で行った。結果をまとめて表 $^1$ 1 に示す。

表中、ダイ・スウェル、ピコ摩耗、ウェットスキット性、低燃費性は各々比較例6-1に対する相対値を表す。尚、比較例6-1におけるダイ・スウェルは2.69、ピコ摩耗は1.56、クェットスキット性は46、低燃費性は温度上昇が1.5 C観測された。

[0148] 実施例の組成物は、比較例と比べ、ウェットスキッド性を維持しつつ低ダイ・スウェル、高耐摩耗性及び低燃費性を実現している。一方、比較例の組成物においては、本発明の特性を満たさないビニルーシスポップタジェンやシッカの添加量が少ない場合などは、低ダイ・スウェル、高耐摩耗性は実現するものの、ウェットスギッド性の著しい低下が起こり所望の特性を得ることができていない。

## [0149] [表11]

		実施		比較	<b>交例</b>	
配合表	6-1	6-2	6-3	6-4	6-1	6-2
ビニル・シスポリプタジエン種類	サンプ・ル 1	サンプ ル 1	サンプ・ル 1	サンプ ル 1	サンフ・ル 2	サンプ・ル 1
量(部数)	35	35	45	35	35	35
NR (注 1)		25	15			
S B R 1500	65	40	40	65	65	65
カーボンブラック N330	27	27	27	21.5	27	60
シリカ (注 2)	30	30	30	35	30	
シランカップ リング 剤(注 3)	6	6	6	7	6	
アロマティックオイル	15	15	15	15	15	15
酸化亜鉛	5	5	5	5	5	3
ステアリン酸	2	2	2	2	2	2
老化防止剤(注4)	1	1	1	1	1	1
加硫促進剤 (注 5)	1.3	1.3	1. 3	1.4	1. 3	1
加硫促進剤 (注 6)	0.7	0.7	0.7	0.9	0.7	<u> </u>
硫黄	2	2	2	2. 1	2	1.8
配合物物性						
ダイ・スウェル指数	86	92	91	92	100	83
加硫物物性		T		1		1
ピコ摩耗 (指数)	108	100	113	102	100	116
ウェットスキッド性 (指数)	105	104	104	105	100	97
低燃費性 (指数)	88	84	81	84	100	110

<sup>(</sup>注1)NR;RSS\*1

<sup>(</sup>注9) HR; ポリブタジエン(UBEP OL-BR150、宇部興産(株)製)

<sup>(</sup>注3)Ultrasil VN3 GR(デグサ社製)

<sup>(</sup>注4)X50S(N330とSi69の等量混合物;デグサ社製)

Si69;ビスー(3ートリエトキシシリルプロピル)ーテトラスルフィド

(注5)老叩防止剤;アンテージAS(アミンとケトンの反応物)

(注6)加硫促進剤 ツクセラーCZ(Nーシクロヘキシルー2ーベンゾチアゾールスルフェンアミド

(注7)加硫促進剤 ツクセラーD(N, N'ーシフェニルグアニジン)

[0150] (実施例7-1 ~-4)(比較例7-1 ~7-3)

(乗用車タイヤ用ゴム組成物)

前記サンプル1及びサンプル2を用い、表12に示す配合処方のっち、加硫促進剤、硫黄を除<配合剤を1.7Lの試験用バシバリーミキサーを使用して混練し、サイトウオール用ゴム組成物である混練物を得た。この際、最高混練温度を170~18 OC に調節した。次いで、この混練物を1 Oインチロール上で加硫促進剤、硫黄を混練し、これをシート状にロール出しした後、金型に入れて加硫し、加硫物を得た。加硫は15 OC、30分で行った。結果をまとめて表12に示す。

表中、ダイ・スウェル、300% 引張弾性率、ピコ摩耗、ウェットスキット性は各々比較例7-1に対する相対値を表す。尚、比較例7-1におけるダイ・スウェルは2.02、300%引張弾性率は18.4MPa、ピコ摩耗は181、ウェットスキット性は44であった。

[0151] 実施例の組成物は、比較例と比べ、ウェットスキット性を維持しつつ高弾性率及び高耐摩耗性を実現している。一方、比較例の組成物においては、本発明のビニルーシスポリプタジエンの使用量が多い場合、本発明の特性を満たさないビニルーシスポリプタジエンの使用、またはSBRの添加量が少ない場合など、高弾性率や高耐摩耗性は実現するものの、ウェットスキット性の著しい低下が起こり所望の特性を得ることができていない。

[0152] [表12]

A -t-			包例	比較例			
配合表	7-1	7-2	7-3	7-4	7-1	7-2	7-3_
ピニル・シスポタプタシ゚エン種類	サンプ・1	サンプ N 1	<b>サンフ・ル</b> 1	サンプ・ル 1	サンプ・ル 2	サンプル1	サンプ・ル 1
量 (部数)	35	35	45_	20	35	35	65
NR (注 1)	_	25	15	40		55	
S B R 1500	65	40	40	40	65	10	35
カーボンブラック N330	60	60	60	60	60	60	60
アロマティックオイル	15	15	15	15	15	15	15
酸化亜鉛	3	3	3	3	3	3	3
ステアリン酸	2	2	2	2	2	2	2
老化防止剤(注 2)	1	1	1	1	1	1	1
加硫促進剤 (注 3)	1.5	1. 2	1.3	1.2	1.5	1.0	1.3
硫黄	1.8	1. 9	1.8	2.0	1.8	2.0	1.7
配合物物性					}	ļ	
ダイ・スウェル指数	85	93	84	96	100	102	76
加硫物物性		]		,	}	1	
300%引張弾性率 (指数)	123	117	128	105	100	107	140
ビコ摩耗 (指数)	108	99	112	93	100	84	116
ウェットスキッド性 (指数)	105	102	100	103	100	95	95

#### (注1)NR;RSS#1

(注2)老化防止剤:アンテージAS(アミンとケトンの反応物)

(注3)加硫促進剤 yクセラーCZ (N-シクロヘキシルー2ーペンゾチアゾールスルフェンアミド

# [0153] (実施例8-1 ~8-3)(比較例8-1)

(タイヤコートコーティング用ゴム組成物)

前記サンプル1及びサンプル2を用い、表13に示す配合処方のっち、加硫促進剤、硫黄を除く配合剤を1.7Lの試験用バシ刈ーミキサーを使用して混練し、サイドウォール用ゴム組成物である混練物を得た。この際、最高混練温度を170~180°Cに調節した。次いで、この混練物を10インチロール上で加硫促進剤、硫黄を混練し、これをシート状にロール出しした後、金型に入れて加硫し、加硫物を得た。加硫は150°C、30分で行った。結果をまとめて表13に示す。

表中、ダイ・スウェル、100%グリーンモジュラス、300% 引張弾性率、引張強度、金属との接着強さは各々比較例8-1 に対する相対値を表す。尚、比較例8-1 におけるダイ・スウェルは2.12、100%グリーンモジュラスは0.6MPa、300% 引張弾性率は18.5MPa、引張強度は28.gMPa、金属との接着強さは12kgであった。

[0154] 実施例の組成物は、高弾性率でありなが 6ダイ・スウェルが小さく、グリーンモジュラスが大き<改善しており、且つ金属との接着性 にも優れている。

## [0155] [表13]

		実施例					
配合表	8-1	8-2	8-3	8-1			
ビニル・シスポリプタジエン種類	サンプ・ル 1	サンプ ル 1	サンプ・ル 1	サンプ・ル 2			
量(部数)	35	20	35	35			
NR (注1)	65	80	65	65			
カーボンブラック N330	60	60	50	60			
酸化亜鉛	7	7	7	7			
ステアリン酸	2	2	2	2			
ステアリン酸コバルト	3	3	3	3			
老化防止剤 (注2)	2	2	2	2			
加硫促進剤 (注3)	0.8	0.8	0.8	0.8			
硫黄	1.5	1.5	1.5	1.5			
配合物物性			ŧ				
ダイ・スウェル(指数)	82	91	89	100			
100%グリーンモジュラス(指数)	122	110	104	100			
加硫物物性							
300%引張弹性率 (指数)	128	111	104	100			
引張強度 (指数)	108	104	102	100			
金属との接着強さ(指数)	110	108	106	100			

(注1)NR;RSS\*1

(注2)老作防止剤;アンテージAS(アミンとケトンの反応物)

(注3)加硫促進剤 yクセラーCZ  $(N-シクロヘキシルー2ーベンゾチアゾールスルフェンア<math>\stackrel{\circ}{}$ ド

[0156] (実施例9-1 ~9-5)(比較例9-1 ~9-4)

(ベーストレンド用ゴム組成物)

前記サンプル1及びサンプル2を用い、表14に示す配合処方のっち、加硫促進剤、硫黄を除く配合剤を1.7Lの試験用バシ刈ーミキサーを使用して混練し、サイドウォール用ゴム組成物である混練物を得た。この際、最高混練温度を170~180℃に調節した。次いで、この混練物を10インチロール上で加硫促進剤、硫黄を混練し、これをシート状にロール出しした後、金型に入れて加硫し、加硫物を得た。加硫は150℃、30分で行った。結果をまとめて表14に示す。

表中、ダイ・スウェル、100%グリーンモジュラス、300% 引張弾性率、発熱特性は各々比較例9-1 に対する相対値を表す。尚、比較例9-1 におけるダイ・スウェルは $2\cdot25$ 、300% 引張弾性率は10.1 MPa、発熱特性は温度上昇16.5 Cであった。

[0157] 実施例の組成物は、弾性率が大幅に改善されて、且つダイ・スウェルと発熱特性が高度にバランスしている。一方、比較例の組成物においては、カーボンブラックの配合量が多いと発熱特性が悪化し、またカーボンブラックの配合量が少ないとダイ・スウェルと弾性率が大幅に悪化する。また、本発明のビニルーシスポップタジエンの使用量が少ないと改善効果は期待するレベルに到達しなかった。

#### [0158] [表14]

			奥施例			比較例			
配合表	9-1	9_2	9-3	9_4	9-5	9-1	9 2	9–3	9_4
: ニル・ノスポけルワ種類	\$/7 # 1	サノフ・ル1	\$/7° 1	サノブル1	\$17° N 1	\$17 N2	加フル1	サノフ ル 1	\$17 N
且(部数)	5 0	70	30	5 0	5 0_	5 0	5 0	5 0	10
NR (注1)	50	30	70	50	50	50	50	50	90
h-t*/7*5/9 N330	40	40	40	50	35	40	60	20	40
アロマティックオイル	10	10	10	10	10	10	10	10	10
酸化亜鉛	5	5	5	5	5	5	5	5	5
ステアリノ酸	2	2	2	2	2	2	2	2	2
老化防止剤 (住2)	1	1	1	1	1	1	1	1	1
加硫促進剤 (注3)	1 0	0 9	0.8	1 0	1 0	1 0	1 0	10	0 7
硫黄	1 5	1 7	20	1 5	1 5	1 5	1 5	1 5	2 2
配合物物性									
~ ダイ・スウェル指数	83	76	97	74	92	100	72	117	107
加硫物物性			1	1	1				
300%引張彈性率 (指数)	137	149	106	147	120	100	157	80	82
発熱特性 (指数)	84	80	89	96	77	100	112	90	100

(注1)NR;RSS#1

(注2)老化防止剤;アンテージAS(アミンとケトンの反応物)

(注3)加硫促進剤 yクセラーCZ (N-シクロヘキシルー2ーベンゾチアゾールスルフェンアミド

[0159] (実施例10-1~10-5)(比較例10-1)

(高硬度配合ゴム組成物)

前記サンプル1及びサンプル2を用い、表15に示す配合処方のっち、加硫促進剤、

硫黄を除く配合剤を1.7Lの試験用バシャリーミキサーを使用して混練し、サイドウォール用ゴム組成物である混練物を得た。この際、最高混練温度を17.0~18.0C に調節した。次いで、この混練物を1.0インチロール上で加硫促進剤、硫黄を混練し、これをシート状にロール出しした後、金型に入れて加硫し、加硫物を得た。加硫は15.0C、3.0分で行った。結果をまとめて表1.5に示す。

表中、ダイ・スウェル、硬度、低発熱性は各々比較例10-1に対する相対値を表す。尚、比較例10-1におけるダイ・スウェルは1.50、硬度は78、低発熱性は温度上昇45℃であった。

[0160] 実施例の組成物は、高硬度を維持しながら、ダイ・スウェルと発熱性が大幅に改善されている。

#### [0161] [表15]

配合表		実施例						
11.6 秋	10-1	10-2	10-3	10-4	10-5	10-1		
ピニル汐がリア舛゚廿種類	サンプ ル1	サン <sup>7*</sup> ル1	サンフ・ル1	サンプル1	サンプル1	サンフ・ル 2		
量(部数)	5 0	70	3 0	5 0	5 0	5 0		
NR (注1)	50	30	70	50	50	50		
カーボンブラック N330	70	70	70	60	80	70		
アロマティックオイル	5	5	5	10	10	5		
酸化亜鉛	5	5	5	3	3	5		
ステアリン酸	2	2	2	2	2	2		
老化防止剤 (注2)	1	1	1	1	1	1		
加硫促進剤 (注3)	1.0	1.2	Q 8	1.0	1.0	1.0		
硫黄	3.0	2.8	3.2	3.0	3.0	3.0		
配合物物性								
ダイ・ス ウェル指数	84	76	96	93	73	100		
加硫物物性								
硬度 (指数)	106	113	103	103	108	100		
低発熱性 (指数)	87	80	92	78	91	100		

(注1)NR;RSS#1

- (注2)老化防止剤;アンテージAS(アミンとケトンの反応物)
- (注3)加硫促進剤 yクセラーCZ(N-シクロヘキシル-2-ベンゾチアゾールスルフェンアミド
- [0162] (実施例11-1 ~11-5)(比較例11-1 ~11-4) (大型車両タイヤ用ゴム組成物)

表中、ダイ・スウェル、300% 引張弾性率、ピコ摩耗、ウェットスキッド注は各々比較011-1に対する相対値を表す。尚、比較011-1におけるダイ・スクェルは1.81、300% 引張弾性率は16.3MPa、ピコ摩耗は226、ウェットスキッド注は4.0であった

[0163] 実施例の組成物は、比較例と比べ、高弾性率でありながらダイ・スクエルが小さく、 且つウェットスキッド・注と耐摩耗性にも優れている。一方、比較例の組成物において は、本発明の特性を満たさないビニルーシスポリブタジェンを使用しているため、耐 摩耗性が向上しなかったり、クェットスキット性が低下したりして所望の特性を得ること ができていない。

### [0164] [表16]

		実施例		比較例
配合表	11-1	11-2	11-3	11-1
ピニル・シスがリアル゚エン種類	サンプ ル 1	サンプル1	サンプル 1	サンプ・ル 2
とこか・システックル シ種類	30	2 0	3 0	3 0
	70	80	70	70
NR (注1) カーボンブラック N330	60	60	50	60
アロマティックオイル	10	10	10	10
	3	3	3	3
酸化亜鉛 ステアリン酸	2	2	2	2
老化防止剤 (注2)	1	1	1	11
加硫促進剤(注3)	0,8	0.8	0, 8	0.8
	1	1	1	1
硫黄				
配合物物性 ダイ・ス ウェル指数	84	91	90	100
加硫物物性				
3 00%引張弹性率 (指数)	125	111	106	100
ピコ磨耗 (指数)	1 13	105	101	100
っょい朽ト。性 (指数)	105	108	107	100

(注1) NR; RSS\*1

(注2)老叩防止剤;アンテージAS(アミンとケトンの反応物)

(注3)加硫促進剤 ツクセラーCZ(Nーシクロヘキシルー2ーベンゾチアゾールスルフェンアミド

# 産業上の利用可能性

[0165] 本発明により、従来のビニルーシスポリプタジエンゴムと比べ、加工性が良好で、発熱性・反機弾性に優れるビニルーシスポリプタジエンを製造することができる。本発明により得られたビニルーシスポリプタジエンをタイヤ用途に用いた場合、製造工程においてその優れた押出し加工性によりタイヤ製造の作業性が向上し、完成したタイヤの低燃費化が可能となる。

また本発明によれば、加硫物が低燃費性で、ダイ・スウェルの小さいサイドウォール 用ゴム組成物を提供することができる。

また本発明によれば、高弾性率でありながら押出加工性に優れ、且つウェットスキット性及び耐摩耗性の良好なタイヤ用シリカ配合ゴム組成物を提供することができる。

また本発明によれば、高弾性率でありながら押出加工性に優れるキャソプトレント用 ゴム組成物を用いることで、押出成形加工性に優れ、高速走行性や湿潤路面把握 性及び耐摩耗性の良い乗用車用タイヤを提供することができる。

また本発明によれば、ダイ・スウェルが小さく、またグリーンストレングスが大きく成形加工性に優れ、且つ加硫物の弾性率が大きい、カーカス、ベルト、ビート等のタイヤコートコーティング用ゴム組成物を提供することができる。

また本発明によれば、加硫物が低発熱性で、ダイ・スウェルの小さいベーストレンド 用ゴム組成物を提供することができる。

また本発明によれば、高硬度を維持しつつ押出加工時の寸法安定性やタイヤの耐久性を改善できるゴム組成物を提供することができる。

また本発明によれば、高弾性率でありながらダイ・スウェルが小さ<押出加工性に優れるキャップトレント用ゴム組成物を用いることにより、成形性に優れ、高速走行性やウェットスキット性、耐摩耗性が良好な大型車両タイヤ用ゴム組成物を提供することが

WO 2006/054808 55 PCT/JP2005/023377

できる。

## 請求の範囲

- [1] (A) 何水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭心水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム心合物と可溶性コバルト心合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2)得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト心合物と一般式AIR3(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム心合物と二硫心炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ーブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジエン、及び、(B) 上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンおンスー1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジエンを混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴムの製造方法。
- [2] (A) 何水分の濃度が調節された、1,3ープタジエンと炭ペロ水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウムペロ合物と可溶性コバルト化合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2)得られた重合反応混合物中に可溶性コバルトベロ合物と一般式AIR、(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウムペロ合物と二硫ペロ炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジエンを1,2重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジエン溶液、及び、(B)シスー1,4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,100C)20~80を有するシスーボリブタジエンを1,3ープタジエン および/または炭ペロ水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に溶解させる工程で得られたシスーボリブタジエン溶液、及び、液を混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴムの製造方法。
- [3] (A)(1)1,3-ブタジエンと炭 「「小水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、シスー1,4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,100C)20~80を有するシスーボリブタジエンを溶解させ、引き続き、(2)得られたシスーボリブタジエン溶液中に可溶性コバルト「「口合物と一般式AIR」(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム化合物と二硫化炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3-ブタジエンを1,2重合する工程から得られた

ビニルーシスポリプタジェン溶液、及び、

- $(B_1)$ 上記シス-1,4重合触媒を添加して1,3-ブタジェンおシス-1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジェンを混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジェンゴムの製造方法。
- [4] (A) 何水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭ペロ水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、シスー1,4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,100C)20~80を有するシスーボリブタジエンを溶解させ、引き続き、(2)得られたシスーボリブタジエン溶液中に可溶性コバルトベル合物と一般式AIR(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウムベロ合物と二硫ベロ炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリブタジエン溶液、及び、
  - (B) 上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンおシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジエンを混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジェンゴムの製造方法。
- [5] (A)(1)1, 3ーブタジエンと炭 「中水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、シスー1,4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,100C)20~80を有するシスーボリブタジエンを溶解させ、引き続き、(2)得られたシスーボリブタジエン溶液中に可溶性コバルド化合物と一般式AIR。(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム「一合物と二硫「一炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ーブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリブタジエン溶液、及び、
  - (B)シス-1、4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,10fC)20~80 を有するシスーポリプタジエンを1、3ープタジエンおよび/または炭ペル水素系有機 溶剤を主成分としてなる混合物に溶解させる工程で得られたシスーポリプタジエン溶液を混合することを特徴とするビニルーシスポリプタジエンゴムの製造方法。
- [6] (A) 何水分の濃度が調節された、1,3ープタジエンと炭ペル水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、シスー1,4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4,100C)20~80を有するシスーポップタジェンを溶解させ、引き続き、(2)得られた

シスーボリプタジェン溶液中に可溶性コバルト(出合物と一般式AIR (但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム (口合物と二硫 (口炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジェンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリプタジェン溶液、及び、

- (B)シスーキッ4結合を80%以上含有し、ムーニー粘度(ML1+4, 100°C)20~80 を有するシスーボリプタジェンを1,3ープタジェンおよび/または炭ペル水素系有機 溶剤を主成分としてなる混合物に溶解させる工程で得られたシスーボリプタジェン溶液を混合することを特徴とするビニルーシスポリプタジェンゴムの製造方法。
- [7] 当該 (A) (2) の1,3ーブタジェンを1,2重合する工程の重合温度が-5 ~5 ofc であることを特徴とする請求項1 ~6 のいずれかに記載のビニルーシスポリブタジェンゴムの製造方法。
- [8] 当該(A)で得られたビニルーシスポップタジェンの沸騰nーヘキサン不溶分の割合 (HI)が10~60重量%であることを特徴とする請求項1~7のいずれかに記載のビニルーシスポップタジェンゴムの製造方法。
- [9] 当該 (A) (1) のシスーミッ4 重合 する工程で得られたシスーボリブタジェンの5%トルエン溶液粘度(Tcp)) が15 0~25 0であることを特徴とする請求項1に記載のビニルーシスポリブタジェンゴムの製造方法。
- [10] 当該(B)のシスーボップタジェンが、コバルト触媒、またはニッケル触媒、またはランタノイト触媒を用いて合成されたシスーボップタジェンを単独または2種類以上ブレントで用いる請求項2に記載のビニルーシスポップタジェンゴムの製造方法。
- [11] 当該(A)のシスーボリブタジエンが、コバルト触媒、またはニッケル触媒、またはランタノイト触媒を用いて合成されたシスーボリブタジエンを単独または2種類以上ブレントで用いる請求項3または4に記載のビニルーシスポリブタジェンゴムの製造方法。
- [12] 当該(A)および(B)のシスーボリブタジエンが、コバルト触媒、またはニッケル触媒、またはランタノイト触媒を用いて合成されたシスーボリブタジェンを単独または2種類以上プレンドで用いる請求項5または6に記載のビニルーシスポリブタジェンゴムの製造方法。
- [13] 当該(A)(1)のシスー1、4重合前、または1、2重合前に、予め重合されたポリイソ

プレン、液状ポリイソプレン、融点15 OC以下の結品性ボリブタジエン、液状ポリブタジエン、スチレンーイソプレンースチレン(中合物、及びそれらの誘導体の中から少なくとも1種を1,3ーブタジエンと炭(中水素系溶剤を主成分としてなる混合物に溶解する工程を含む請求項2に記載のビニルーシスポリブタジエンゴムの製造方法。

- [14] 当該(A)(1)の1,2重合開始前に、予め重合されたポリイソプレン、液状ポリイソプレン、融点15 fC以下の結品性ボリブタジェン、液状ポリブタジェン、スチレンーイソプレンースチレン一合物、及びそれらの誘導体の中から少なくとも1種を1,3ープタジェンと炭化水素系溶剤を主成分としてなる混合物に溶解する工程を含む請求項3~6のいずれかに記載のビニルーシスポリブタジェンゴムの製造方法。
- [15] 請求項1 ~14のいずれかに記載のビニルーシスポップタジェンを含むゴム成分10 〇重量部に対し、ゴム補強剤10~100重量部を配合してなることを特徴とするゴム組成物。
- [16] (A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ープタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウムペー合物と可溶性コバルトペー合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルトペー合物と一般式AIR、(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウムペー合物と二硫ペー炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポップタジエン、及び、(B) 上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンおシスー1,4重合する工程で得られたシスーポップタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポップタジエンゴム(a) 20~80重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 80~20重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部とゴム補強剤(c) 25~60重量部とからなることを特徴とするサイトウォール用ゴム組成物。
- [17] (A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ープタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム、口合物と可溶性コバルト、口合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト、口合物と一般式AIR。(但し

、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム (中合物と二硫 (中炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリプタジエン、及び、(B)上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリプタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリプタジエンゴム(a) 20~80重量%と、(a)以外のジエン系ゴム(b)80~20重量%とからなるゴム成分(a)+(b)100重量部とシリカを40%以上含むゴム補強剤(c)40~100重量部からなることを特徴とするタイヤ用シリカ配合ゴム組成物。

- [18] (A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウムベー合物と可溶性コバルトベー合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルトベー合物と一般式AIR、(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウムベー合物と二硫ベー炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジエンを1,2重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジエン、及び、(B)上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴム(a) 10~60重量%と、スチレンーブタジエンゴム(d) 30~70重量%と、(a)と(d)以外のジエン系ゴム(b) 0~60重量%とからなるゴム成分(a)+(d)+(b)100重量部とゴム補強剤(c) 40~100重量部とからなることを特徴とする乗用車タイヤ用ゴム組成物。
- [19] (A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ープタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム(口合物と可溶性コバルト(口合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト(口合物と一般式AIR、(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム(口合物と二硫(口炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリプタジエン、及び、(B) 上

記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジェンをシスー1,4重合する工程で得られたシスーボリプタジェンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリプタジェンゴム(a) 10 ~6 0重量%と、(a) 以外のジェン系ゴム(b) 90 ~4 0重量%とからなるゴム成分(a) + (b) 100重量部とゴム補強剤(c) 30 ~8 0重量部とからなることを特徴とするタイヤコードコーティング用ゴム組成物。

- [20] (A) (1)水分の濃度が調節された、1,3-ブタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウムで合物と可溶性コバルトで合物から得られるシス-1,4重合触媒を添加して1,3-ブタジエンをシス-1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルトで合物と一般式AIR(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウムで合物と二硫で炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3-ブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニル・シスーボリブタジエン、及び、(B)上記シス-1,4重合触媒を添加して1,3-ブタジエンをシス-1,4重合する工程で得られたシスーボリブタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴム(a) 20~8 (重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 8 0~2 (重量%とからなるゴム成分(a) + b) 100重量部とゴム補強剤(c) 22~55重量部とからなることを特徴とするベーストレント用ゴム組成物。
- [21] (A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ープタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウムペロ合物と可溶性コバルトペロ合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルトペロ合物と一般式AIR (但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウムペロ合物と二硫ペロ炭素とから得られる触媒を存在させて、1,3ープタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリプタジエン、及び、(B)上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ープタジエンをシスー1,4重合する工程で得られたシスーポリプタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリプタジエンゴム(a) 20~80重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 80~20重量%とからなるコム成分(a) + b) 100重量部とゴム補強剤(c) 60~100重量部とからなること

を特徴とする高硬度配合ゴム組成物。

- [22] (A) (1) 水分の濃度が調節された、1,3ーブタジエンと炭化水素系有機溶剤を主成分としてなる混合物に、有機アルミニウム(口合物と可溶性コバルト(口合物から得られるシスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程、引き続き、(2) 得られた重合反応混合物中に可溶性コバルト(口合物と一般式AIR、(但し、Rは炭素数1~6のアルキル基、フェニル基又はシクロアルキル基である)で表される有機アルミニウム化合物と二硫化炭素とか湖母られる触媒を存在させて、1,3ーブタジエンを1,2重合する工程から得られたビニルーシスポリブタジエン、及び、(B)上記シスー1,4重合触媒を添加して1,3ーブタジエンをシスー1,4重合する工程で得られたシスーポリブタジエンを溶液混合することを特徴とするビニルーシスポリブタジエンゴム(a) 10~6 (重量%と、(a) 以外のジエン系ゴム(b) 90~4 (重量%とからなるコム成分(a) + (b) 100重量部とゴム補強剤(c) 45~7 (0重量部とからなることを特徴とする大型車両タイヤ用ゴム組成物。
- [23] 前記ビニルーシスポリブタジエンゴム(a) の製造工程において、前記(A)(2)の1, 3ープタジエンを1,2重合する工程の重合温度が-5 ~5 (Cであることを特徴とする 請求項16 ~22のいずれかに記載のゴム組成物。
- [24] 前記ビニルーシスポリプタジエンゴム (a) の製造 工程 において、前記 (A) で得られたビニルーシスポリプタジエンの沸騰nーヘキサン不溶分の割合 (HI)が10~6 ()重量%であることを特徴とする請求項16~22のいずれかに記載のゴム組成物。
- [25] 前記ビニルーシスポップタジエンゴム (a) において、(A) (1) のシス-1 ,4 重合 する 工程 で得 られたシスーボップタジエンの5% トルエン溶液粘度  $(T_{CP})$  が 15 0~25 0 であることを特徴とする請求項16~22 のいずれかに記載のゴム組成物。
- [26] (a) 以外のジェン系ゴム(b)が、天然ゴム及び/又はポッイソプレンであることを特徴とする請求項16,18,19,2Q21または22のいずれかに記載のゴム組成物。
- [27] (a) 以外のジェン系ゴム(b)が、天然ゴム及び/又はポッイソプレン及び/またはスチレンブタジェンゴムであることを特徴とする請求項17に記載のゴム組成物。
- [28] ゴム補強剤(c)がカーボンブラックであることを特徴とする請求項16 ~22のいずれかに記載のゴム組成物。

#### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER  CO8L9/00 (2006. 01) , CO8L53/00 (2006.01)  According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and  B. FIELDS SEARCHED  Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbol C08L9/00-9/00, C08L53/00-53/02 , C08F36/00-36/22 , C08F236/00-236/22	nents are included in the fields searched Toroku Koho 1996-2006	
B. FIELDS SEARCHED  Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbol C08L9/00-9/00, C08L53/00-53/02, C08F36/00-36/22, C08F36/00-36/22	nents are included in the fields searched Toroku Koho 1996-2006	
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbol C08L9/00-9/00, C08L53/00-53/02, C08F36/00-36/22,	ments are included in the fields searched Toroku Koho 1996-2006	
CO8L9/00-9/00, CO8L53/00-53/02 , CO8F36/00-36/22 , C	ments are included in the fields searched Toroku Koho 1996-2006	
	Toroku Koho 1996-2006	
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documentation that suc		
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the international search (name of data base and, when the consulted during the consulted du	ere practicable, search terms used)	
Category Citation of document, with indication, where appropriate, of the rel-	levant passages Relevant to claim	
X JP 11-240981 A (Toyo Tire and Rubber Control Ltd.), 07 September, 1999 (07.09.99), Claims; Par. No. [0008] (Family: none)	20., 1,7-9,1:	
A JP 55-31802 A (Ube Industries, Ltd.), 06 March, 1980 (06.03.80), Claims; page 2, lower left column, line 12 to 20 (Family: none)	1-28	
A JP 2001-294614 A (Ube Industries, Ltd.) 23 October, 2001 (23.10.01), Claims (Family: none)	), 1-28	
X Further documents are listed in the continuation of Box C. See patent	family annex.	
A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  E" earlier application or patent but published on or after the international filing date  "C" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means document published pπor to the international filing date but later than the	date and not in conflict with the application but cited to understand the pπnciple or theory underlying the invention  g "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone  "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art	
Date of the actual completion of the international search 0 9 February , 2006 (09.02.06)  Date of mailing o 21 February	of the international search report ruary, 2006 (21.02.06)	
Name and mailing address of the ISA/  Japanese Patent Office  A thonzed office	2.	
Fa esimile No Telephone No. Telephone No.		

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP2005/023377

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT					
Category					
A	JP 2000-256507 A (Ube Industries, Ltd.), 19 September, 2000 (19.09.00), Claims (Family: none)	Relevant to claim No.			
A	JP 2004-59740 A (The Yokohama Rubber Co., Ltd.), 26 February, 2004 (26.02.04), Claims (Family : none)	1-28			

#### 国際調査報告

国際出願番号 PCTノJP2005/023377

発明の属する分野(ア)分類 (国際特許分類 (IPC)) Int.Cl. C08L9/00 (2006. 01), C08L53/00 (2006. 01)

#### 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IP C))

Int.CL COSL 9/00-9/00, COSL 53/00-53/02, COSF 36/00-36/22, COSF 136/00-136/22, COSF 236/00-236/22

# 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本 国実用新案公報

1922--1996年

日本 国公開実用新案公報

1971--2006年

日本 国実用新案登録公報

1996--2006年

日本 国登録 実用新案公報

1994--2006年

国際調査で使用 した電子データベース (データベースの名称、調査に使用 した用語)

	a と認められる文献	関連する
引用文献の カテゴリーォ	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
X	JP 11-240981 A (東洋ゴム工業株式会社) 1999.09.07, 特許請求の 範囲、0008段落 (7 アミリーなし)	1, 7-9 , 15
A	JP 55-31802 A (宇部興産株式会社) 1980.03.06, 特許請求の範囲、 第2頁左下欄 1 2 2 0 行 (ファミリーなし)	1-28
A	JP 2001-294614 A (宇部興産株式会社) 2001. 10.23,特許請求の範囲 (ファミッーなし)	1-28

# C欄の続きにも文献が列挙されている。

**π** パテント1ァミリーに関する別紙を参照。

- もの
- TE J 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「LJ優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若 し<は他の特別な理由を確立するために引用す る文献 (理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願 日前で、かつ優先権の主張の基礎 となる出願

- Ø 日の役に公表 された文献
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 「TT」 国際出願 日又は優先 日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 **ρ**理解のために引用するもの
  - rxj 特に関連のある文献であって、当議文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
  - 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
  - r&j 同一パテントファミ y \_ 文献

国際調査を完了した日

09.02.2006

国際調査報告の発送 日

21.02.2006

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA JIP) 郵便番号100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

3 3 4 7

吉宗 亜弓

電話番号 0:3-3581-1101 内線 3 4 5 7 国際調査報告

国際出願番号 PCT/ JP2005 / 023377

C 続き). 引用文献の				
カテゴリー*	引用文献名 及北一部の箇所か関連する たきは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号		
Α	JP 2000-256507 A 宇部興産株式会社) 2000.09.19, 特許請求の範囲 (1 アミリーなし)	1-28		
Α	JP 2004-59740 A (横浜ゴム株式会社) 2004.02.26,特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1-28		
į				